

МИНИСТЕРСТВО СЕЛЬСКОГО ХОЗЯЙСТВА РОССИЙСКОЙ ФЕДЕРАЦИИ
федеральное государственное бюджетное образовательное учреждение
высшего образования
«ЮЖНО-УРАЛЬСКИЙ ГОСУДАРСТВЕННЫЙ АГРАРНЫЙ УНИВЕРСИТЕТ»

УТВЕРЖДАЮ:
Декан факультета биотехнологии
Д.С. Брюханов
« 22 » 03 2020 г.

Кафедра Естественных наук

Рабочая программа дисциплины

Б1.О.10 ХИМИЯ

Направление подготовки: **35.03.07 Технология производства и переработки
сельскохозяйственной продукции**

Профиль подготовки: **Технология производства, хранения и переработки про-
дукции животноводства и растениеводства**

Уровень высшего образования – **бакалавриат**
Квалификация – **бакалавр**

Форма обучения – **очная**

Троицк
2020

Рабочая программа дисциплины «Химия» составлена в соответствии с требованиями Федерального государственного образовательного стандарта высшего образования (ФГОС ВО), утвержденного приказом Министерства образования и науки Российской Федерации 17.07.2017 № 669. Рабочая программа предназначена для подготовки бакалавра по направлению 35.03.07 Технология производства и переработки сельскохозяйственной продукции, профиль подготовки Технология производства, хранения и переработки продукции животноводства и растениеводства

Настоящая рабочая программа дисциплины составлена в рамках основной профессиональной образовательной программы (ОПОП) и учитывает особенности обучения при инклюзивном образовании лиц с ограниченными возможностями здоровья (ОВЗ).

Составители: кандидат ветеринарных наук, доцент Шакирова С.С.
кандидат биологических наук, доцент Елисеенкова М.В.

Рабочая программа дисциплины обсуждена на заседании кафедры Естественных наук 14.05.2020 г. (протокол № 10).

Зав. кафедрой Естественных наук,
д.б.н., профессор

М.А. Дерко

Рабочая программа дисциплины одобрена методической комиссией факультета биотехнологии 21.05.2020 г. (протокол № 6).

Рецензент: Ермолова Е.М., доктор сельскохозяйственных наук, доцент

Председатель методической комиссии
факультета биотехнологии, кандидат
сельскохозяйственных наук, доцент

О.А. Власова

Директор Научной библиотеки



Е.Л. Лебедева

СОДЕРЖАНИЕ

1. Планируемые результаты обучения по дисциплине, соотнесенные с планируемыми результатами освоения ОПОП.....	4
1.1. Цель и задачи дисциплины	4
1.2. Компетенции и индикаторы их достижений	4
2. Место дисциплины в структуре ОПОП	4
3. Объём дисциплины и виды учебной работы.....	4
3.1. Распределение объема дисциплины по видам учебной работы	5
3.2. Распределение учебного времени по разделам и темам	5
4. Структура и содержание дисциплины	7
4.1. Содержание дисциплины	7
4.2. Содержание лекций	9
4.3. Содержание лабораторных занятий	9
4.4. Содержание практических занятий.....	10
4.5. Виды и содержание самостоятельной работы обучающихся.....	10
5. Учебно-методическое обеспечение самостоятельной работы обучающихся по дисциплине	11
6. Фонд оценочных средств для проведения промежуточной аттестации обучающихся по дисциплине	11
7. Основная и дополнительная учебная литература, необходимая для освоения дисциплины	11
8. Ресурсы информационно-телекоммуникационной сети «Интернет», необходимые для освоения дисциплины	12
9. Методические указания для обучающихся по освоению дисциплины	12
10. Информационные технологии, используемые при осуществлении образовательного процесса по дисциплине, включая перечень программного обеспечения и информационных справочных систем.....	12
11. Материально-техническая база, необходимая для осуществления образовательного процесса по дисциплине	13
Приложение. Фонд оценочных средств для текущего контроля успеваемости и проведения промежуточной аттестации обучающихся.....	14
Лист регистрации изменений.....	78

1. Планируемые результаты обучения по дисциплине, соотнесенные с планируемыми результатами освоения ОПОП

1.1. Цель и задачи дисциплины

Бакалавр по направлению подготовки 35.03.07 Технология производства и переработки сельскохозяйственной продукции должен быть подготовлен к решению задач профессиональной деятельности следующих типов: производственно-технологической, организационно-управленческой и научно-исследовательской деятельности.

Цель дисциплины: освоение обучающимися теоретических знаний, приобретение умений и навыков в области химии в соответствии с формируемыми компетенциями.

Задачи дисциплины включают:

- изучение свойств важнейших классов неорганических и органических соединений во взаимосвязи с их строением; закономерности протекания химических процессов;
- обеспечение выполнения студентами лабораторного практикума, иллюстрирующего сущность дисциплины «Химия»;
- формирование практических навыков в подготовке, организации, выполнении химического лабораторного эксперимента, включая использование современных приборов и оборудования, в том числе привить практические навыки, значимые для будущей профессиональной деятельности;
- формирование навыков грамотного и рационального оформления выполненных экспериментальных работ, обработки результатов эксперимента; навыки работы с учебной, монографической, справочной химической литературой.

1.2. Компетенции и индикаторы их достижений

ОПК – 1 Способен решать типовые задачи профессиональной деятельности на основе знаний основных законов математических, естественнонаучных и общепрофессиональных дисциплин с применением информационно-коммуникационных технологий.

Код и наименование индикатора достижения компетенции	Формируемые ЗУН	
ИД – 1. ОПК - 1 Решает типовые задачи профессиональной деятельности на основе знаний основных законов математических, естественнонаучных дисциплин с применением информационно-коммуникационных технологий	знания	Обучающийся должен знать методы решения типовых задач на основе знаний основных законов химии (Б1.О.10, ОПК-1-3.1)
	умения	Обучающийся должен уметь решать типовые задачи на основе знаний основных законов химии (Б1.О.10, ОПК-1-У.1)
	навыки	Обучающийся должен владеть навыками использования основных законов химии при решении типовых задач (Б1.О.10, ОПК-1-Н.1)

2. Место дисциплины в структуре ОПОП

Дисциплина «Химия» относится к обязательной части основной профессиональной образовательной программы бакалавриата.

3. Объём дисциплины и виды учебной работы

Объём дисциплины составляет 4 зачетных единиц (ЗЕТ), 144 академических часов (далее часов). Дисциплина изучается в 1,2 семестрах.

3.1. Распределение объема дисциплины по видам учебной работы

Вид учебной работы	Количество часов
Контактная работа (всего)	78
<i>В том числе:</i>	
<i>Лекции (Л)</i>	36
<i>Лабораторные занятия (ЛЗ)</i>	36
<i>Контроль самостоятельной работы (КСР)</i>	6
Самостоятельная работа обучающихся (СР)	66
Контроль	Зачет, зачет
Итого	144

3.2. Распределение учебного времени по разделам и темам

№ темы	Наименование разделов и тем	Всего часов	в том числе				
			контактная работа			СР	контроль
			Л	ЛЗ	КСР		
1	2	3	4	5	6	7	8
Раздел 1. Общая химия							
1.1	Техника безопасности. Закон эквивалентов. Определение молярной массы эквивалента веществ	2	-	2	-	-	x
1.2	Получение и химические свойства неорганических соединений	2	-	2	-	-	x
1.3	Основные законы стехиометрии	1	-	-	-	1	x
1.4	Классы неорганических соединений: оксиды, основания, кислоты, соли	3	-	-	-	3	x
1.5	Строение атома химических элементов. Атомно-молекулярное учение. Квантово-механическая теория строения атома	2	2	-	-	-	x
1.6	Химическая связь. Ковалентная связь. Методы расчёта ковалентной связи	2	2	-	-	-	x
1.7	Изучение свойств элементов и их соединений в зависимости от положения в ПСЭ	2	-	2	-	-	x
1.8	Строение периодической системы Д.И. Менделеева	2	-	-	-	2	x
1.9	Растворы. Классификация растворов. Виды концентрации растворов. Растворимость. Аномалии воды	2	2	-	-	-	x
1.10	Растворы электролитов. Ионные равновесия в растворах электролитов. Электролитическая диссоциация	2	2	-	-	-	x
1.11	Ионное произведение воды. Водородный показатель. Гидроксильный показатель	2	2	-	-	-	x
1.12	Приготовление растворов процентной концентрации	2	-	2	-	-	x
1.13	Приготовление растворов нормальной и молярной концентрации	2	-	2	-	-	x
1.14	Влияние различных факторов на гидролиз солей	2	-	2	-	-	x
1.15	Способы выражения концентрации растворов: технические и аналитические концентрации	5	-	-	-	5	x
1.16	Теория окислительно-восстановительных процессов	2	2	-	-	-	x
1.17	Изучение окислительно-восстановительных свойств веществ. Влияние среды на поведение окислителей	2	-	2	-	-	x
1.18	Методы расчета ОВР	3	-	-	-	3	x

1.19	Основы общей химии	6	-	-	2	4	x
1.20	Основные положения химической кинетики и катализа	2	2	-	-	-	x
1.21	Комплексные соединения	2	2	-	-	-	x
1.22	Получение и изучение свойств s-, p-, d – элементов	2	-	2	-	-	x
	Характеристика химического элемента	5	-	-	-	5	x
Раздел 2. Аналитическая химия							
2.1	Введение в аналитическую химию. Аналитические задачи и принципы аналитических определений. Стадии аналитического процесса. Теоретические основы титриметрического метода анализа	2	2	-		-	x
2.2	Метод нейтрализации. Определение титруемой кислотности молока	2	-	2		-	x
2.3	Методы объемного анализа: метод нейтрализации, перманганатометрия, йодометрия, комплексометрия, метод осаждения	2	-	-		2	x
2.4	Физико-химические методы анализа	6	-		1	5	x
Раздел 3. Углеводороды							
3.1	Методы выделения, очистки органических веществ	2	-	2	-	-	x
3.2	Предмет и задачи органической химии. Теоретические основы органической химии. Классификация органических соединений	5	-	-	-	5	x
3.3	Предельные углеводороды (алканы)	2	2	-	-	-	x
3.4	Непредельные углеводороды (алкены, алкины)	2	2	-	-	-	x
3.5	Способы получения, химические свойства углеводородов	2	-	2	-	-	x
3.6	Ароматические углеводороды (арены)	2	2	-	-	-	x
3.7	Способы получения, химические свойства ароматических углеводородов	2	-	2	-	-	x
3.8	Алициклические углеводороды. Циклоалканы	4	-	-	-	4	x
3.9	Алкадиены. Полимеры	5	-	-	-	5	x
3.10	Углеводороды	1,5	-	-	1,5	-	x
Раздел 4. Производные углеводов							
4.1	Галогенопроизводные углеводов	4	-	-	-	4	x
4.2	Спирты и фенолы	2	2	-	-	-	x
4.3	Способы получения, химические свойства спиртов и фенолов	2	-	2	-	-	x
4.4	Альдегиды и кетоны (оксосоединения)	2	2	-	-	-	x
4.5	Способы получения, химические свойства оксосоединений	2	-	2	-	-	x
4.6	Карбоновые (органические) кислоты	2	2	-	-	-	x
4.7	Способы получения, химические свойства карбоновых кислот	2	-	2	-	-	x
4.8	Оксикислоты. Химические свойства оксикислот	4	-	-	-	4	x
4.9	Сложные эфиры и жиры. Липиды	2	2	-	-	-	x
4.10	Способы получения, химические свойства сложных эфиров и жиров	2	-	2	-	-	x
4.11	Амины	4	-	-	-	4	x
4.12	Аминокислоты и белки	2	2				x
4.13	Химические свойства азотсодержащих соединений	2	-	2	-	-	x
4.14	Углеводы	2	2	-	-	-	x
4.15	Химические свойства моно-, ди- и полисахаридов	2	-	2	-	-	x
4.16	Гетероциклические соединения	4	-	-	-	4	x
4.17	Производные углеводов	1,5	-	-	1,5	-	x
	Подготовка к зачету	6	-	-	-	6	x
	Итого	144	36	36	6	66	

4. Структура и содержание дисциплины

4.1. Содержание дисциплины

Раздел 1. Общая химия

Роль и значение химии в современном обществе. Определение предмета химии. Содержание, цели и задачи курса.

Основные понятия и законы химии. Простые и сложные вещества. Основные законы (стехиометрия) и понятия химии: атом, молекула, моль, относительная атомная и молекулярная масса, постоянная Авогадро. Законы сохранения массы и энергии, постоянства состава, Авогадро. Единицы количества вещества: моль, химический эквивалент. Закон эквивалентов. Классы неорганических соединений (оксиды, кислоты, основания, соли)

Строение атома. Строение электронных оболочек атомов. Квантово-механическое представление о строении электронных оболочек атомов. Корпускулярно-волновой дуализм элементарных частиц. Квантово-механическая модель атома водорода. Квантовые числа. s-, p-, d-, f – элементы. Электронные конфигурации атомов. Принцип минимальной энергии. Принцип Паули. Правило Хунда. Правила Клечковского.

Периодический закон Д.И. Менделеева и периодическая система элементов. Причина периодичности изменения свойств элементов на основании данных о строении электронных оболочек атомов.

Химическая связь. Квантово-механические представления о возможности возникновения химической связи между атомами. Характеристики химической связи: длина связи, энергия связи, валентный угол. Основные положения метода валентных связей (ВС).

Общая характеристика растворов и их классификация. Способы выражения количественного состава растворов. Массовая доля, молярная концентрация и моляльная концентрация эквивалентов растворов. Коэффициент растворимости. Взаимные пересчеты концентрации растворов.

Электролитическая диссоциация. Роль растворителя. Механизм диссоциации электролитов с ионными и полярными ковалентными связями.

Ионное произведение воды. Концентрация ионов водорода в воде и в водных растворах кислот и оснований. Водородный показатель (рН).

Гидролиз солей. Различные случаи гидролиза солей. Степень гидролиза. Влияние температуры, концентрации раствора и природы соли на степень гидролиза. Смещение равновесия гидролиза. Необратимый гидролиз

Сущность окислительно-восстановительных реакций. Окислительно-восстановительные свойства веществ. Методы составления уравнений окислительно-восстановительных реакций: метод электронного баланса и электронно-ионный метод. Типы окислительно-восстановительных реакций. Влияние среды на протекание окислительно-восстановительных реакций. Расчет эквивалентов окислителей и восстановителей. Основные окислители и восстановители.

Скорость химической реакции и методы ее регулирования. Средняя и истинная скорость реакции. Закон действующих масс. Константа скорости, ее физический смысл, независимость от концентрации или давления реагирующих веществ. Понятие о молекулярности и порядке реакции. Реакции первого и второго порядка. Период полупревращения, взаимосвязь с исходной концентрацией реагентов. Влияние температуры на константу скорости химической реакции. Эмпирическое правило Вант-Гоффа. Уравнение Аррениуса для константы скорости реакции. Энергия активации, ее физический смысл. Химическое равновесие. Принцип Ле Шателье. Катализ. Гомогенный и ферментативный катализ; автокатализ. Адсорбция и гетерогенный катализ. Механизм действия катализаторов.

Комплексы, теория и правило Вернера. Природа связи в комплексных соединениях. Способность атомов различных элементов к комплексообразованию. Классификация и номенклатура комплексов.

Химия s-, p-, d- элементов.

Раздел 2. Аналитическая химия

Аналитическая химия, как наука о методах химического анализа, определения состава и структуры химических систем. Качественный, количественный, структурный, системный анализы. Химическая идентификация.

Гравиметрический анализ. Принцип метода. Виды весового анализа. Основные этапы проведения анализа. Вычисления по результатам анализа

Титриметрический анализ, основные понятия и определения. Стандартный раствор (титрант), первичный и вторичный стандартные растворы, стандартизация, титрование, точка эквивалентности. Титрование, его виды: прямое, реверсивное, обратное, заместительное.

Методы титриметрического анализа: кислотно-основной, осаждения, окисления-восстановления, комплексообразования.

Инструментальные методы анализа, их классификация и основные характеристики. Фотоколориметрия. Потенциометрия. Хроматография.

Раздел 3. Углеводороды

Предмет и задачи органической химии. Классификация органических соединений. Теоретические основы органической химии: теория строения органических веществ А.М. Бутлерова; изомерия, электронное строение атома углерода и типы гибридизации, виды химических связей в органических веществах, типы и механизмы реакций.

Алканы: определение, гомологический ряд, виды изомерии, номенклатура, способы получения, химические свойства.

Алкены: определение, гомологический ряд, виды изомерии, номенклатура, способы получения, химические свойства.

Алкины: определение, гомологический ряд, виды изомерии, номенклатура, способы получения, химические свойства.

Алициклические углеводороды, классификация. Циклоалканы: определение, классификация, виды изомерии, конформации, способы получения, химические свойства, применение.

Полимеры: определение, классификация, строение, свойства, синтез полимеров, значение в хозяйственной деятельности человека.

Алкадиены: определение, номенклатура, виды изомерии, способы получения, химические свойства.

Арены: определение, классификация, виды изомерии, способы получения, химические свойства (правило ориентации).

Раздел 4. Производные углеводородов

Галогенопроизводные углеводородов: определение, классификация, виды изомерии, способы получения, химические свойства.

Спирты: определение, классификация, виды изомерии, электронное строение гидроксильной группы, способы получения, химические свойства.

Фенолы: определение, классификация, виды изомерии, способы получения, химические свойства.

Альдегиды и кетоны: определение, классификация, виды изомерии, электронное строение карбонильной группы, способы получения, химические свойства.

Карбоновые кислоты: определение, классификация, виды изомерии, электронное строение карбоксильной группы, способы получения, химические свойства.

Оксикислоты: определение, классификация, виды изомерии, способы получения, химические свойства.

Сложные эфиры: классификация, биологическая роль, способы получения, химические свойства.

Амины. Определение, классификация, виды изомерии, способы получения, электронное строение аминогруппы, химические свойства.

Аминокислоты: классификация, виды изомерии, биологическая роль, способы получения, химические свойства. Белки: классификация, структурная организация белков, свойства белков, их значение.

Углеводы: биологическая роль, классификация. Моносахариды: классификация, виды изомерии, способы получения, химические свойства. Дисахариды: классификация, строение, свойства. Полисахариды: классификация, особенности строения, основные химические свойства.

Липиды: классификация, биологическая роль, строение и основные химические свойства.

Гетероциклические соединения: классификация, формулы представителей, основные химические свойства, биологическая роль.

4.2.Содержание лекций

№ п/п	Наименование лекции	Количество часов
1.	Строение атома химических элементов. Атомно-молекулярное учение. Квантово-механическая теория строения атома	2
2.	Химическая связь. Ковалентная связь. Методы расчёта ковалентной связи	2
3.	Растворы. Классификация растворов. Виды концентрации растворов. Растворимость. Аномалии воды	2
4.	Растворы электролитов. Ионные равновесия в растворах электролитов. Электролитическая диссоциация	2
5.	Ионное произведение воды. Водородный показатель. Гидроксильный показатель	2
6.	Теория окислительно-восстановительных процессов	2
7.	Основные положения химической кинетики и катализа	2
8.	Комплексные соединения	2
9.	Введение в аналитическую химию. Аналитические задачи и принципы аналитических определений. Стадии аналитического процесса. Теоретические основы титриметрического метода анализа	2
10.	Предельные углеводороды (алканы)	2
11.	Непредельные углеводороды (алкены, алкины)	2
12.	Ароматические углеводороды (арены)	2
13.	Спирты и фенолы	2
14.	Альдегиды и кетоны (оксосоединения)	2
15.	Карбоновые (органические) кислоты	2
16.	Сложные эфиры и жиры. Липиды	2
17.	Аминокислоты и белки	2
18.	Углеводы	2
	Итого:	36

4.3.Содержание лабораторных занятий

№ п/п	Наименование лабораторных занятий	Количество часов
1.	Техника безопасности. Закон эквивалентов. Определение молярной массы эквивалента веществ	2
2.	Получение и химические свойства неорганических соединений	2
3.	Изучение свойств элементов и их соединений в зависимости от положения в ПСЭ	2
4.	Приготовление растворов процентной концентрации	2
5.	Приготовление растворов нормальной и молярной концентрации	2

6.	Влияние различных факторов на гидролиз солей	2
7.	Изучение окислительно-восстановительных свойств веществ. Влияние среды на поведение окислителей	2
8.	Получение и изучение свойств s-, p-, d – элементов	2
9.	Метод нейтрализации. Определение титруемой кислотности молока	2
10.	Методы выделения, очистки органических веществ	2
11.	Способы получения, химические свойства углеводородов	2
12.	Способы получения, химические свойства ароматических углеводородов	2
13.	Способы получения, химические свойства спиртов и фенолов	2
14.	Способы получения, химические свойства оксосоединений	2
15.	Способы получения, химические свойства карбоновых кислот	2
16.	Способы получения, химические свойства сложных эфиров и жиров	2
17.	Химические свойства азотсодержащих соединений	2
18.	Химические свойства моно-, ди- и полисахаридов	2
	Итого:	36

4.4 Содержание практических занятий

Практические занятия не предусмотрены

4.5. Виды и содержание самостоятельной работы обучающихся

4.5.1. Виды самостоятельной работы обучающихся

Виды самостоятельной работы обучающихся	Количество часов
Подготовка к устному опросу на лабораторном занятии	13
Подготовка к тестированию, контрольной работе	17
Самостоятельное изучение отдельных тем и вопросов	10
Подготовка реферата	10
Индивидуальные домашние задания	10
Подготовка к зачету	6
Итого	66

4.5.2. Содержание самостоятельной работы обучающихся

№ п/п	Наименование тем	Количество часов
1.	Основные законы стехиометрии	1
2.	Классы неорганических соединений: оксиды, основания, кислоты, соли	3
3.	Строение периодической системы Д.И. Менделеева	2
4.	Способы выражения концентрации растворов: технические и аналитические концентрации	5
5.	Методы расчета ОВР	3
6.	Основы общей химии	4
7.	Характеристика химического элемента	5
8.	Методы объемного анализа: метод нейтрализации, перманганометрия, йодометрия, комплексонометрия, метод осаждения	2
9.	Физико-химические методы анализа	5
10.	Предмет и задачи органической химии. Теоретические основы органической химии. Классификация органических соединений	5
11.	Алициклические углеводороды. Циклоалканы	4

12.	Алкадиены. Полимеры	5
13.	Галогенопроизводные углеводов	4
14.	Оксикислоты. Химические свойства оксикислот	4
15.	Амины	4
16.	Гетероциклические соединения	4
	Подготовка к зачету	6
	Итого	66

5. Учебно-методическое обеспечение самостоятельной работы обучающихся по дисциплине

Учебно-методические разработки имеются в Научной библиотеке ФГБОУ ВО Южно-Уральский ГАУ:

5.5.1 Шакирова, С.С. Химия [Электронный ресурс] : Методические указания к лабораторным занятиям для обучающихся по направлению подготовки 35.03.07 Технология производства и переработки сельскохозяйственной продукции, профиль Технология производства, хранения и переработки продукции животноводства и растениеводства, уровень высш. образования – бакалавриат, форма обучения очная /С.С. Шакирова, М.В. Елисеенкова- Троицк: ФГБОУ ВО Южно-Уральский ГАУ, 2020. – 102 с. - Режим доступа: <https://edu.sursau.ru/course/view.php?id=2840>
<http://nb.sursau.ru:8080/localdocs/ivm/030010.pdf>

5.5.2 Шакирова, С.С. Химия [Электронный ресурс]: метод. рекомендации по организации самостоятельной работы обучающихся по направлению подготовки 35.03.07 Технология производства и переработки сельскохозяйственной продукции, профиль Технология производства, хранения и переработки продукции животноводства и растениеводства, уровень высш. образования – бакалавриат, форма обучения – очная / С.С. Шакирова, М.В. Елисеенкова. – Троицк: ФГБОУ ВО Южно-Уральский ГАУ, 2020. – 74 с. – Режим доступа: <https://edu.sursau.ru/course/view.php?id=2840>
<http://nb.sursau.ru:8080/localdocs/ivm/030011.pdf>

6. Фонд оценочных средств для проведения промежуточной аттестации обучающихся по дисциплине

Для установления соответствия уровня подготовки обучающихся требованиям ФГОС ВО разработан фонд оценочных средств для текущего контроля успеваемости и проведения промежуточной аттестации обучающихся по дисциплине. Фонд оценочных средств представлен в Приложении.

7. Основная и дополнительная учебная литература, необходимая для освоения дисциплины

Основная и дополнительная учебная литература имеется в Научной библиотеке и электронной информационно-образовательной среде ФГБОУ ВО Южно-Уральский ГАУ.

Основная:

1. Ахметов Н. С. Общая и неорганическая химия [Электронный ресурс]: учебник / Ахметов Н. С. - Санкт-Петербург: Лань, 2020 - 744 с. - Доступ к полному тексту с сайта ЭБС Лань: <https://e.lanbook.com/book/130476>

2. Грандберг И. И. Органическая химия [Электронный ресурс]: учебник / Грандберг И. И., Нам Н. Л. - Санкт-Петербург: Лань, 2019 - 608 с. - Доступ к полному тексту с сайта ЭБС Лань: <https://e.lanbook.com/book/121460>

3. Чикин Е. В. Химия [Электронный ресурс] / Е.В. Чикин - Томск: Томский государственный университет систем управления и радиоэлектроники, 2012 - 170 с. - Доступ к полному тексту с сайта ЭБС Университетская библиотека online: <http://biblioclub.ru/index.php?page=book&id=208956>

Дополнительная:

4. Апарнев А. И. Общая химия. Сборник заданий с примерами решений [Электронный ресурс] / А.И. Апарнев; Л.И. Афонина - Новосибирск: НГТУ, 2013 - 119 с. - Доступ к полному тексту с сайта ЭБС Университетская библиотека online: <http://biblioclub.ru/index.php?page=book&id=228947>

5. Ахметов Н. С. Общая и неорганическая химия [Электронный ресурс]: / Ахметов Н.С. - Москва: Лань", 2014 - Доступ к полному тексту с сайта ЭБС Лань: http://e.lanbook.com/books/element.php?pl1_id=50684

6. Глинка Н. Л. Общая химия: учеб. пособие для вузов / Н. Л. Глинка; под ред. А. И. Ермакова - Москва: Интеграл-пресс, 2001 - 728 с.

7. Захарова О. М. Органическая химия [Электронный ресурс]: Основы курса / О.М. Захарова; И.И. Пестова - Нижний Новгород: ННГАСУ, 2014 - 89 с. - Доступ к полному тексту с сайта ЭБС Университетская библиотека online: <http://biblioclub.ru/index.php?page=book&id=427643>

8. Ресурсы информационно-телекоммуникационной сети «Интернет», необходимые для освоения дисциплины

1. Единое окно доступа к учебно-методическим разработкам <https://юургау.рф>
2. ЭБС «Издательство «Лань» – <http://e.lanbook.com>
3. ЭБС «Университетская библиотека online» – <http://biblioclub.ru>
4. Научная электронная библиотека «eLIBRARY.ru»

9. Методические указания для обучающихся по освоению дисциплины

Учебно-методические разработки имеются в Научной библиотеке и электронной информационно-образовательной среде ФГБОУ ВО Южно-Уральский ГАУ.

9.1 Шакирова, С.С. Химия [Электронный ресурс] : Методические указания к лабораторным занятиям для обучающихся по направлению подготовки 35.03.07 Технология производства и переработки сельскохозяйственной продукции, профиль Технология производства, хранения и переработки продукции животноводства и растениеводства, уровень высш. образования – бакалавриат, форма обучения очная /С.С. Шакирова, М.В. Елисеенкова- Троицк: ФГБОУ ВО Южно-Уральский ГАУ, 2020. – 102 с. - Режим доступа: <https://edu.sursau.ru/course/view.php?id=2840>
<http://nb.sursau.ru:8080/localdocs/ivm/030010.pdf>

9.2 Шакирова, С.С. Химия [Электронный ресурс]: методические рекомендации по организации самостоятельной работы обучающихся по направлению подготовки 35.03.07 Технология производства и переработки сельскохозяйственной продукции, профиль Технология производства, хранения и переработки продукции животноводства и растениеводства, уровень высш. образования – бакалавриат, форма обучения – очная / С.С. Шакирова, М.В. Елисеенкова. – Троицк: ФГБОУ ВО Южно-Уральский ГАУ, 2020. – 74 с. – Режим доступа: <https://edu.sursau.ru/course/view.php?id=2840>
<http://nb.sursau.ru:8080/localdocs/ivm/030011.pdf>

10. Информационные технологии, используемые при осуществлении образовательного процесса по дисциплине, включая перечень программного обеспечения и информационных справочных систем

В Научной библиотеке с терминальных станций предоставляется доступ к базам данных:

–СПС «КонсультантПлюс»: «Версия Эксперт», «Версия Проф»;

–ИСС Техэксперт: «Базовые нормативные документы», «Электроэнергетика», «Экология. Проф»;

–Электронный каталог Института ветеринарной медицины -

http://nb.sursau.ru:8080/cgi/zgate.exe?Init+IVM_rus1.xml,simpl_IVM1.xsl+rus.

Программное обеспечение:

Windows 10 Home Single Language 1.0.63.71 00327-30002-26971-ААОЕМ (срок действия – Бессрочно);

Microsoft Office Professional Plus 2010 Russian Academic OPEN 1 License No Level № 47882503 67871967ZZE1212 (срок действия – Бессрочно);

Антивирус Kaspersky Endpoint Security (лицензионный договор № 1AF2-190607-124319-597-1171 от 07.06.2019 г., срок действия – до 15.07.2020 г.);

Лицензионное программное обеспечение «My TestXPro 11.0» (сублицензионный договор № А0009141844/165/44 от 04.07.2017 г., срок действия – Бессрочно.)

11. Материально-техническая база, необходимая для осуществления образовательного процесса по дисциплине

Учебные аудитории для проведения занятий, предусмотренных программой, оснащенные оборудованием и техническими средствами обучения

Учебные аудитории № 317 оснащенные оборудованием и техническими средствами для выполнения лабораторных работ.

Помещения для самостоятельной работы обучающихся

Помещение № 420 для самостоятельной работы, оснащенное компьютерной техникой с подключением к сети «Интернет» и обеспечением доступа в электронную информационно-образовательную среду ФГБОУ ВО Южно-Уральский ГАУ.

Перечень оборудования и технических средств обучения

Весы «KERN», секундомер, рН-метр рН-150 МИ, баня комб. лабораторная, КФК-2, дистиллятор UD-1100, центрифуга ОПН 80, печь муфельная, сушильный шкаф. Комплект мультимедиа (ноутбук, проектор Acer X1210K, проекционный экран ApoLLo-T, ноутбук e Mashines E 732 Z).

Учебные стенды: Комплекты плакатов по разделам химии (Периодическая система химических элементов Д.И. Менделеева, Ковалентная связь, Ионная связь, Химическое равновесие, Электролитическая диссоциация воды, Гидролиз водных растворов солей, Техника работы с пипетками, Химическая посуда (эксикатор), Основные приемы гравиметрии, Фильтрование, Приспособление для титриметрического анализа), таблица растворимости.

ФОНД ОЦЕНОЧНЫХ СРЕДСТВ

для текущего контроля успеваемости и проведения промежуточной аттестации
обучающихся

СОДЕРЖАНИЕ

1. Компетенции и их индикаторы, формируемые в процессе освоения дисциплины.....	16
2. Показатели, критерии и шкала оценивания индикаторов достижения сформированности компетенций.....	16
3. Типовые контрольные задания и (или) иные материалы, необходимые для оценки знаний, умений, навыков и (или) опыта деятельности, характеризующих сформированность компетенций в процессе освоения дисциплины.....	16
4. Методические материалы, определяющие процедуры оценивания знаний, умений, навыков и (или) опыта деятельности, характеризующих сформированность компетенций.....	17
4.1. Оценочные средства для проведения текущего контроля успеваемости.....	17
4.1.1. Устный опрос на лабораторном занятии.....	17
4.1.2. Тестирование.....	23
4.1.3. Оценка реферата	24
4.1.4. Контрольная работа	26
4.1.5. Индивидуальные домашние задания	31
4.2. Процедуры и оценочные средства для проведения промежуточной аттестации.....	49
4.2.1. Зачет	49

1. Компетенции и их индикаторы, формируемые в процессе освоения дисциплины

ОПК – 1 Способен решать типовые задачи профессиональной деятельности на основе знаний основных законов математических, естественнонаучных и общепрофессиональных дисциплин с применением информационно-коммуникационных технологий.

Код и наименование индикатора достижения компетенции	Формируемые ЗУН			Наименование оценочных средств	
	знания	умения	навыки	Текущая аттестация	Промежуточная аттестация
ИД – 1. ОПК - 1 Решает типовые задачи профессиональной деятельности на основе знаний основных законов математических, естественнонаучных дисциплин с применением информационно-коммуникационных технологий	Обучающийся должен знать методы решения типовых задач на основе знаний основных законов химии (Б1.О.10, ОПК-1-3.1)	Обучающийся должен уметь решать типовые задачи на основе знаний основных законов химии (Б1.О.10, ОПК-1-У.1)	Обучающийся должен владеть навыками использования основных законов химии при решении типовых задач (Б1.О.10, ОПК-1-Н.1)	Устный опрос на лабораторном занятии, тестирование	Зачет, зачет

2. Показатели, критерии и шкала оценивания индикаторов достижения компетенций

Показатели оценивания (Формируемые ЗУН)	Критерии и шкала оценивания результатов обучения по дисциплине			
	Недостаточный уровень	Достаточный уровень	Средний уровень	Высокий уровень
Б1.О.10, ОПК-1-3.1	Обучающийся не знает основы химии	Обучающийся слабо знает методы решения типовых задач на основе знаний основных законов химии	Обучающийся с незначительными ошибками и отдельными пробелами знает методы решения типовых задач на основе знаний основных законов химии	Обучающийся с требуемой степенью полноты и точности знает методы решения типовых задач на основе знаний основных законов химии
Б1.О.10, ОПК-1-У.1	Обучающийся не умеет решать типовые задачи на основе знаний основных законов химии	Обучающийся слабо умеет решать типовые задачи на основе знаний основных законов химии	Обучающийся с незначительными затруднениями умеет решать типовые задачи на основе знаний основных законов химии	Обучающийся умеет самостоятельно решать типовые задачи на основе знаний основных законов химии
Б1.О.10, ОПК-1-Н.1	Обучающийся не владеет навыками использования основных законов химии при решении типовых задач	Обучающийся слабо владеет навыками использования основных законов химии при решении типовых задач	Обучающийся владеет навыками использования основных законов химии при решении типовых задач	Обучающийся свободно владеет навыками использования основных законов химии при решении типовых задач

3. Типовые контрольные задания и (или) иные материалы, необходимые для оценки знаний, умений, навыков и (или) опыта деятельности, сформированных в процессе освоения дисциплины

Типовые контрольные задания и материалы, необходимые для оценки знаний, умений и навыков, содержатся в учебно-методических разработках, приведенных ниже.

3.1 Шакирова, С.С. Химия [Электронный ресурс] : Методические указания к лабораторным занятиям для обучающихся по направлению подготовки 35.03.07 Технология производства и переработки сельскохозяйственной продукции, профиль Технология производства, хранения и переработки продукции животноводства и растениеводства, уровень высш. образования – бакалавриат, форма обучения очная /С.С. Шакирова, М.В. Елисеенкова- Троицк: ФГБОУ ВО Южно-Уральский ГАУ, 2020. – 102 с. - Режим доступа: <https://edu.sursau.ru/course/view.php?id=2840>
<http://nb.sursau.ru:8080/localdocs/ivm/030010.pdf>

3.2 Шакирова, С.С. Химия [Электронный ресурс]: методические рекомендации по организации самостоятельной работы обучающихся по направлению подготовки 35.03.07 Технология производства и переработки сельскохозяйственной продукции, профиль Технология производства, хранения и переработки продукции животноводства и растениеводства, уровень высш. образования – бакалавриат, форма обучения – очная / С.С. Шакирова, М.В. Елисеенкова. – Троицк: ФГБОУ ВО Южно-Уральский ГАУ, 2020. – 74 с. – Режим доступа: <https://edu.sursau.ru/course/view.php?id=2840>
<http://nb.sursau.ru:8080/localdocs/ivm/030011.pdf>

4. Методические материалы, определяющие процедуры оценивания знаний, умений, навыков и (или) опыта деятельности, характеризующих сформированность компетенций

В данном разделе методические материалы, определяющие процедуры оценивания знаний, умений, навыков и(или) опыта деятельности, по дисциплине «Химия», приведены применительно к каждому из используемых видов текущего контроля успеваемости и промежуточной аттестации обучающихся.

4.1. Оценочные средства для проведения текущего контроля успеваемости

4.1.1. Устный опрос на лабораторном занятии

Ответ на лабораторном занятии используется для оценки качества освоения обучающимся основной профессиональной образовательной программы по отдельным вопросам и/или темам дисциплины. Вопросы для устного опроса (см. методическую разработку: Шакирова, С.С. Химия [Электронный ресурс]: метод. рекомендации по организации самостоятельной работы обучающихся по направлению подготовки 35.03.07 Технология производства и переработки сельскохозяйственной продукции, профиль Технология производства, хранения и переработки продукции животноводства и растениеводства, уровень высш. образования – бакалавриат, форма обучения – очная / С.С. Шакирова, М.В. Елисеенкова. – Троицк: ФГБОУ ВО Южно-Уральский ГАУ, 2020. – 74с. – Режим доступа: <https://edu.sursau.ru/course/view.php?id=2840>, <http://nb.sursau.ru:8080/localdocs/ivm/030011.pdf>) заранее сообщаются обучающимся.

Ответ оценивается оценкой «отлично», «хорошо», «удовлетворительно» или «неудовлетворительно».

№	Оценочные средства	Код и наименование индикатора компетенции
1.	<p>Тема № 1 «Техника безопасности. Закон эквивалентов. Определение молярной массы эквивалента веществ»</p> <p>1. Что такое эквивалент и молярная масса эквивалента?</p> <p>2. Сформулируйте закон эквивалентов.</p> <p>3. Что такое эквивалент, фактор эквивалентности?</p> <p>4. Как рассчитать молярную массу эквивалентов оксида, кислоты, гидроксида, соли (нормальной, основной и кислот)?</p> <p>5. Рассчитать молярную массу эквивалента перманганата калия $KMnO_4$, рассматривая данное соединение как: а) соль; б) окислитель, превращающийся в MnO_2; в) окислитель, превращающийся в $MnSO_4$.</p> <p>6. Какой объем оксида углерода CO, взятый при нормальных условиях требуется для получения железа из 1 кг его оксида Fe_2O_3?</p> <p>7. Рассчитать молярную массу эквивалента азотной кислоты HNO_3, рассматривая данное соединение как: а) кислоту; б) окислитель, превращающийся в NO; в) окислитель, превращающийся в NH_3.</p> <p>8. Какое количество серной кислоты H_2SO_4 необходимо для реакции с 300г оксида алюминия Al_2O_3 при условии образования средней соли $Al_2(SO_4)_3$?</p> <p>9. Сколько молей эквивалентов металла вступило в реакцию с кислотой,</p>	<p>ИД – 1. ОПК - 1</p> <p>Решает типовые задачи профессиональной деятельности на основе знаний основных законов математических, естественнонаучных дисциплин с применением информационно-коммуникационных технологий</p>

	если при этом выделилось 5,6л водорода при нормальных условиях? 10. Для чего введена в химии относительная атомная масса? Чему равна атомная единица массы? Сколько а.е.м. в 1 грамме?	
2.	<p>Тема № 2 «Получение и химические свойства неорганических соединений»</p> <p>1. Какие бинарные соединения называются оксидами? Какими способами можно получить оксиды? Приведите примеры реакций.</p> <p>2. Какие вещества называются основаниями? Приведите примеры реакций получения оснований.</p> <p>3. Чем определяется кислотность оснований? Приведите примеры оснований различной кислотности.</p> <p>4. Найдите массовую долю гидроксида натрия, превратившегося в карбонат за счет поглощения углекислого газа из воздуха, если масса гидроксида возросла с 200 г до 232,5 г. Чему равен объем поглощенного при этом CO_2 (условия нормальные).</p> <p>5. Из предложенного перечня выберите основной оксид: 1. а) Na_2O; б) SO_3; в) P_2O_5.</p> <p>6. В результате взаимодействия оксида серы(VI) с водой образуется: а) основание; б) кислота; в) соль.</p> <p>7. Написать уравнения реакций получения средних солей из: металла и соли другого металла, металла и кислоты, двух растворимых солей с образованием нерастворимой соли, кислоты и соли, основания и соли, кислой соли и основания.</p> <p>8. Составить уравнения реакций, с помощью которых можно осуществить следующие превращения: оксид кальция - гидроксид кальция - хлорид кальция - сульфат кальция.</p> <p>9. Написать уравнения реакций получения всех возможных кислых и основных солей, исходя из следующих имеющихся в вашем распоряжении реактивов: H_2SO_4, H_3PO_4, $\text{Ca}(\text{OH})_2$, $\text{Al}(\text{OH})_3$.</p> <p>10. Напишите уравнения, с помощью которых можно получить следующие превращения: $\text{Al} \rightarrow \text{Al}(\text{NO}_3)_3 \rightarrow \text{Al}_2\text{O}_3 \rightarrow \text{Al}(\text{OH})_3 \rightarrow \text{K}[\text{Al}(\text{OH})_4] \rightarrow \text{AlCl}_3 \rightarrow \text{Al}(\text{NO}_3)_3 \rightarrow \text{AlPO}_4$.</p>	ИД – 1. ОПК - 1 Решает типовые задачи профессиональной деятельности на основе знаний основных законов математических, естественнонаучных дисциплин с применением информационно-коммуникационных технологий
3.	<p>Тема № 3 «Изучение свойств элементов и их соединений в зависимости от положения в ПСЭ»</p> <p>1. Сформулируйте периодический закон Д.И. Менделеева.</p> <p>2. Что такое потенциал ионизации?</p> <p>3. Как связан потенциал ионизации со способностью атома к потере электрона? Как меняется потенциал ионизации в периоде, группе?</p> <p>4. Что такое сродство к электрону? Как он связан со способностью атома к приобретению электрона?</p> <p>5. Напишите электронные и электронографические формулы следующих химических элементов: Na, S, P, N, Fe, Mn, Cr.</p> <p>6. Влияет ли природа взаимодействующих атомов на полярность молекул? Привести примеры.</p> <p>7. Охарактеризовать водородную связь, её виды и влияние на физические и химические свойства веществ.</p> <p>8. Рассказать о силах межмолекулярного взаимодействия, их природе.</p> <p>9. Как устроена металлическая кристаллическая решетка?</p> <p>10. Чем отличается металлическая связь от ковалентной?</p>	ИД – 1. ОПК - 1 Решает типовые задачи профессиональной деятельности на основе знаний основных законов математических, естественнонаучных дисциплин с применением информационно-коммуникационных технологий
4.	<p>Тема № 4 «Приготовление растворов процентной концентрации»</p> <p>1. Что называется концентрацией раствора?</p> <p>2. Назовите способы выражения концентрации растворов.</p> <p>3. В 220г растворили 30г хлорида натрия. Вычислить массовую долю хлорида натрия в растворе.</p> <p>4. Определите массу хлорида натрия, который надо растворить в воде, чтобы получить 100 мл раствора с массовой долей NaCl 20%, плотность раствора $\rho = 15$ г/мл.</p> <p>5. Рассчитайте массу глауберовой соли $\text{Na}_2\text{SO}_4 \cdot \text{H}_2\text{O}$, которую надо взять для приготовления 300 г раствора с массовой долей сульфата натрия 8%.</p> <p>6. Каким прибором и как измеряется плотность растворов? Как определяют концентрацию растворов по плотности?</p>	ИД – 1. ОПК - 1 Решает типовые задачи профессиональной деятельности на основе знаний основных законов математических, естественнонаучных дисциплин с применением информационно-коммуникационных технологий

5.	<p>Тема № 5 «Приготовление стандартных растворов нормальной и молярной концентрации»</p> <p>1. Что называется эквивалентом вещества?</p> <p>2. Как рассчитать эквивалентную массу вещества и фактор эквивалентности?</p> <p>3. На полное титрование 20 мл раствора серной кислоты потрачено 24мл децинормального раствора гидроксида калия. Вычислите нормальную и молярную концентрацию раствора серной кислоты.</p> <p>4. Раствор с массовой долей гидроксида калия КОН 15% имеет плотность $\rho = 1,14$ г/мл. Рассчитайте молярную концентрацию раствора.</p> <p>5. Определите массовую долю карбоната калия в 2М растворе карбоната калия, плотность которого равна 1,21 г/мл.</p>	<p>ИД – 1. ОПК - 1</p> <p>Решает типовые задачи профессиональной деятельности на основе знаний основных законов математических, естественнонаучных дисциплин с применением информационно-коммуникационных технологий</p>
6.	<p>Тема № 6 «Влияние различных факторов на гидролиз солей»</p> <p>1. Что такое электролитическая диссоциация?</p> <p>2. В каких пределах изменяется степень электролитической диссоциации?</p> <p>3. Что такое константа диссоциации и что она характеризует?</p> <p>4. Какие вещества называют электролитами?</p> <p>5. Какие электролиты относят к сильным? А какие к слабым? Привести примеры.</p> <p>6. В каком случае реакции в растворах электролитов проходят полностью?</p> <p>7. Определить степень диссоциации уксусной кислоты в 0,2н. растворе.</p> <p>8. Константа диссоциации бинарного слабого электролита равна 0,0001. При какой концентрации степень диссоциации этого электролита достигает 10%?</p> <p>9. Смешаны растворы веществ: а) карбоната натрия и хлорида бария; б) сульфата железа (II) и сульфида аммония. Составьте молекулярные и ионные уравнения реакций взаимодействия этих веществ.</p> <p>10. Смоделируйте условия синтеза аммиака, при которых возможен максимальный выход продукта.</p>	<p>ИД – 1. ОПК - 1</p> <p>Решает типовые задачи профессиональной деятельности на основе знаний основных законов математических, естественнонаучных дисциплин с применением информационно-коммуникационных технологий</p>
7.	<p>Тема № 7 «Изучение окислительно-восстановительных свойств веществ. Влияние среды на поведение окислителей»</p> <p>1. Дайте определение реакции окисления-восстановления?</p> <p>2. Что такое окислитель и восстановитель?</p> <p>3. Какой процесс называется окислением, а какой - восстановлением?</p> <p>4. Как зависят окислительно-восстановительные свойства элемента от степени окисления?</p> <p>5. Какие типичные окислители и восстановители вы знаете?</p> <p>6. Может ли одно и то же вещество быть одновременно окислителем и восстановителем?</p> <p>7. Какие из ниже указанных веществ: Cl_2, PbO_2, $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$, KMnO_4, Na_2S, KI, KBr, FeSO_4, Na_2SO_3, NaNO_2 - могут проявлять только окислительные свойства, какие только восстановительные, какие как окислительные, так и восстановительные? Почему?</p> <p>8. Укажите, какие процессы (окисление или восстановление) отражают следующие схемы:</p> <p>9. Какие существуют типы окислительно - восстановительных реакций? Назовите важнейшие окислители, восстановители.</p> <p>10. Указать, какие из приведенных ниже веществ являются окислителями, а какие - восстановителями: FeCl_2, Cl_2, Zn, NH_3, PbO_2, $\text{Au}_2(\text{SO}_4)_3$, KClO_3, NaClO.</p>	<p>ИД – 1. ОПК - 1</p> <p>Решает типовые задачи профессиональной деятельности на основе знаний основных законов математических, естественнонаучных дисциплин с применением информационно-коммуникационных технологий</p>
8.	<p>Тема № 8 «Получение и изучение свойств s-, p-, d –элементов»</p> <p>1. Дать сравнительную характеристику строения электронных оболочек атомов S - элементов первой и второй групп. Степени окисления. Формы соединений (оксидов, гидроксидов, солей).</p> <p>2. Дать общую характеристику p - элементов: строение электронных оболочек атомов, нахождение в таблице Менделеева, степени окисления, формы соединений.</p> <p>3. Как получают в свободном состоянии щелочные металлы?</p> <p>4. Сколько литров водорода (н.у.) можно получить при взаимодействии 24-х граммов кальция с водой?</p> <p>5. Привести уравнение реакции, в котором перекись водорода является: окислителем или восстановителем.</p> <p>6. Напишите электронные формулы атомов а) хрома; б) марганца; в) железа; г) кобальта; д) никеля? Какую валентность проявляют эти элемен-</p>	<p>ИД – 1. ОПК - 1</p> <p>Решает типовые задачи профессиональной деятельности на основе знаний основных законов математических, естественнонаучных дисциплин с применением информационно-коммуникационных технологий</p>

	<p>ты в невозбужденном и возбужденном состояниях?</p> <p>7. С помощью уравнений реакций докажите амфотерность гидроксида хрома (3).</p> <p>8. В какой степени окисления а) марганец и б) хром проявляют только окислительные свойства? Напишите электронные формулы марганца и хрома в этой степени окисления.</p> <p>9. Могут ли существовать совместно а) $\text{Fe}(\text{OH})_3$ и CO_2, б) $\text{Fe}(\text{OH})_3$ и H_2S, в) $\text{Ni}(\text{OH})_2$ и H_2O_2, г) FeCl_3 и H_2S? Напишите соответствующие уравнения реакций.</p> <p>10. Напишите уравнения реакций растворения железа: а) в соляной кислоте; б) серной кислоте (концентрированной и разбавленной); в) азотной кислоте (концентрированной и разбавленной).</p>	
9.	<p>Тема № 9 «Метод нейтрализации. Определение титруемой кислотности молока»</p> <p>1. Какой закон лежит в основе проведения объемного анализа?</p> <p>2. Кислотно-основное титрование:</p> <ul style="list-style-type: none"> - титранты в ацидиметрии и алкалиметрии, их стандартизация; - фиксирование точки эквивалентности. Кислотно-основные индикаторы; - применение кислотно-основного титрования в практике. <p>3. Техника проведения метода нейтрализации.</p> <p>4. Какому из методов протолитометрии относиться установление титра раствора соляной кислоты по карбонату натрия?</p> <p>5. По какому принципу классифицируют методы объемного анализа?</p> <p>6. Сколько граммов Na_2CO_3 необходимо для взаимодействия 100 мл 4 н. раствора HCl?</p> <p>7. Сколько литров 0,15Н раствора AgNO_3 необходимо для обмена реакции с 0,5 л 0,3 н. раствора AlCl_3.</p>	<p>ИД – 1. ОПК - 1</p> <p>Решает типовые задачи профессиональной деятельности на основе знаний основных законов математических, естественнонаучных дисциплин с применением информационно-коммуникационных технологий</p>
10.	<p>Тема № 10 «Методы выделения, очистки органических веществ»</p> <p>1. В чем состоит сущность метода очистки вещества перекристаллизацией?</p> <p>2. С какой целью проводят стадию горячего фильтрования насыщенного раствора очищаемого вещества?</p> <p>3. Назовите причины очистки органических веществ.</p> <p>4. Какие методы очистки органических веществ вы знаете? Охарактеризуйте каждый метод.</p> <p>5. Для чего определяется температура плавления твердых веществ и температура кипения жидких веществ?</p> <p>6. Опишите устройство прибора для определения температуры плавления кристаллического вещества.</p> <p>7. В чем преимущества и недостатки концентрированной серной кислоты как нагреваемой жидкости.</p> <p>8. Написать формулы органических веществ, используемые в данных опытах.</p>	<p>ИД – 1. ОПК - 1</p> <p>Решает типовые задачи профессиональной деятельности на основе знаний основных законов математических, естественнонаучных дисциплин с применением информационно-коммуникационных технологий</p>
11.	<p>Тема № 11 «Способы получения, химические свойства углеводородов»</p> <p>1. Имеются ли различия в химической активности у жидких и твердых алканов?</p> <p>2. Какой тип химической реакции характерен для алканов?</p> <p>3. Какой тип гибридизации имеют атомы углерода, связанные в алкенах двойной связью?</p> <p>4. Какой тип химических реакций характерен для алкенов?</p> <p>5. Что является качественной реакцией на двойную связь в алкенах?</p> <p>6. Какие дигалогенопроизводные при взаимодействии с цинком дадут следующие углеводороды: а) 2-метил-2-бутен; б) 2,4-диметил-2-пентен; в) 3-метил-1-гексен.</p> <p>7. Из каких моногалогидалкилов можно получить алкены действием спиртового раствора щелочи?</p> <p>8. Какие предельные углеводороды образуются при гидрировании следующих соединений: а) сим. этилизопропилэтилен; б) ас. метил втор. бутилэтилен.</p> <p>9. Какой тип гибридизации имеют атомы углерода в алкинах?</p> <p>10. Какие типы химических реакции характерны для алкинов?</p> <p>11. Какие способы используют для получения алкинов и алкадиенов?</p>	<p>ИД – 1. ОПК - 1</p> <p>Решает типовые задачи профессиональной деятельности на основе знаний основных законов математических, естественнонаучных дисциплин с применением информационно-коммуникационных технологий</p>

12.	<p>Тема № 12 «Способы получения, химические свойства ароматических углеводов»</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. Какие углеводороды называются ароматическими? 2. Перечислить заместители I и II рода, дать характеристику их ориентирующего действия в реакциях замещения. 3. Какие продукты получатся при окислении толуола, этилбензола и орто-ксилола? 4. В какие химические реакции вступает бензол? 5. Какие ароматические углеводороды можно получить по реакции Фриделя-Крафтса из бензола и хлористого изопронила? 6. Написать структурные формулы всех изомерных углеводородов бензольного ряда состава C_9H_{12}. Назвать их. 7. Получить всеми известными способами этилбензол. Написать возможные пути его окисления. 8. Написать уравнения реакций окисления раствором перманганата калия: а) толуола; б) изопронилбензола; в) бутилбензола; г) о-ксилола. 9. Установить строение ароматического углеводорода C_8H_{10}, при окислении которого получается о-фенилендикарбоновая кислота. Написать уравнение реакции. 10. Написать уравнения реакций нитрования соединений: а) хлорбензола; б) этилбензола; в) нитробензола; г) бензойной кислоты 	ИД – 1. ОПК - 1 Решает типовые задачи профессиональной деятельности на основе знаний основных законов математических, естественнонаучных дисциплин с применением информационно-коммуникационных технологий
13.	<p>Тема № 13 «Способы получения, химические свойства спиртов и фенолов»</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. Какие органические вещества относятся к спиртам? 2. Что является функциональной группой спиртов? 3. В чем заключаются различия в химической активности между одноатомными и многоатомными спиртами? 4. Написать все изомеры спиртов состава $C_4H_{11}OH$, $C_6H_{13}OH$ и назвать их по научной номенклатуре. 5. Напишите реакции превращения: этан → этен → этиловый спирт. 6. Гидратацией каких этиленовых углеводородов можно получить следующие спирты: а) трет. бутиловый; б) 2-метилбутанол-2? 7. Какие органические вещества относятся к фенолам? 8. С помощью каких реакций можно отличить фенолы от спиртов? 9. Какие типы химических реакций характерны для фенолов? 10. Напишите формулы соединений: а) м-хлорфенол; б) 2,4-динитрофенол; в) 2,4,6-трибромфенол; г) 1,2-дигидроксибензол; д) 1,3,5-тригидроксибензол. 	ИД – 1. ОПК - 1 Решает типовые задачи профессиональной деятельности на основе знаний основных законов математических, естественнонаучных дисциплин с применением информационно-коммуникационных технологий
14.	<p>Тема № 14 «Способы получения, химические свойства оксосоединений»</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. Какие органические вещества называются альдегидами, кетонами? 2. В какие химические реакции вступают альдегиды, кетоны? 3. Что является функциональной группой альдегидов и кетонов? 4. Написать и назвать по всем номенклатурам изомеры пентанала (4) и гексанона (6). 5. Какое соединение образуется при гидролизе 1,1-дихлор-2-метилпропана? 6. Какие из приведённых ниже соединений вступают в реакции альдегидной и кротоновой конденсации: а) муравьиный альдегид; б) масляный альдегид; в) триметилуксусный альдегид. 7. Приведите схемы реакции, лежащих в основе промышленных методов получения: формальдегида; ацетальдегида. 8. Написать уравнения реакций окисления бутанала и бутанона. 9. Написать уравнение реакции взаимодействия масляного альдегида и метилэтилкетона с аммиаком 	ИД – 1. ОПК - 1 Решает типовые задачи профессиональной деятельности на основе знаний основных законов математических, естественнонаучных дисциплин с применением информационно-коммуникационных технологий
15.	<p>Тема № 15 «Способы получения, химические свойства карбоновых кислот»</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. Что является функциональной группой карбоновых кислот? 2. Как классифицируют карбоновые кислоты? 3. Какие способы используют для получения органических кислот? 4. Написать структурные формулы всех изомерных кислот состава $C_5H_{10}O_2$. Назвать их. 5. Написать формулы геометрических изомеров олеиновой и кротоновой кислот. 	ИД – 1. ОПК - 1 Решает типовые задачи профессиональной деятельности на основе знаний основных законов математических, естественнонаучных дисциплин с применением информационно-коммуникационных технологий

	<p>6. Получить изомасляную кислоту окислением спирта и из галоидалкила через нитрил.</p> <p>7. Получить 2,2-диметилбутановую кислоту всеми известными способами.</p> <p>8. Написать уравнения реакций получения пропионовой кислоты из следующих соединений: а) пропаналя; б) бутанона; в) йодистого этила.</p> <p>9. Осуществить превращения: уксусный альдегид → уксусная кислота → трихлоруксусная кислота.</p> <p>10. Написать реакции взаимодействия стеариновой кислоты с: а) гидроксидом натрия; б) гидроксидом калия; в) гидроксидом свинца (II). Назвать продукты реакции</p>	логий
16.	<p>Тема № 16 «Способы получения, химические свойства сложных эфиров и жиров»</p> <p>1. Что представляют собой жиры по химическому строению?</p> <p>2. Какие кислоты наиболее часто входят в состав жиров?</p> <p>3. Дайте понятие «реакция этерификации».</p> <p>4. Написать формулы следующих сложных эфиров: а) диэтиловый; б) уксуснопропиловый; в) маслянометилловый.</p> <p>5. Написать реакцию образования эфиров из: а) этанола и пропанола; б) метанола и уксусной кислоты; в) метанола и 2,2-диметилбутановой кислоты.</p> <p>6. Привести все возможные способы получения этилового эфира пропионовой кислоты.</p> <p>7. Какие исходные вещества должны быть взяты для получения олеодипальмитина и тристеарина? Составить уравнения соответствующих реакций.</p> <p>8. Написать уравнения реакций гидрогенизации: а) триглицерида олеиновой кислоты; б) триглицерида линолевой кислоты.</p> <p>9. Написать уравнение реакции щелочного гидролиза: а) тристеарина; б) триолеина.</p> <p>10. Получить олеопальмитостеарин и написать уравнение реакции его щелочного гидролиза</p>	ИД – 1. ОПК - 1 Решает типовые задачи профессиональной деятельности на основе знаний основных законов математических, естественнонаучных дисциплин с применением информационно-коммуникационных технологий
17.	<p>Тема № 17 «Способы получения, химические свойства азотсодержащих соединений»</p> <p>1. Какие органические вещества называются аминами?</p> <p>2. Как различать первичные, вторичные и третичные амины?</p> <p>3. Какие органические вещества называются аминокислотами?</p> <p>4. Почему аминокислоты обладают амфотерными свойствами?</p> <p>5. Выведите формулы изомерных аминов $C_4H_{11}N$ (8). Назовите их и укажите первичные, вторичные и третичные амины.</p> <p>6. Написать формулы следующих аминов: а) 2-амино-3 метилпентан; б) 1-амино-2,2-диметилпропан; в) 1,4-диаминобутан; г) 1,6-диаминогексан.</p> <p>7. С каким из перечисленных веществ реагирует метиламин: а) вода; б) аммиак; в) серная кислота; г) бромэтанол; д) этанол.</p> <p>8. Выведите все изомеры аминокислот состава $C_4H_9O_2N$ (пять). Назовите их, обозначая положение аминокрупп греческими буквами.</p> <p>9. Написать уравнение реакций взаимодействия соляной кислоты с: а) глицином; б) аланином; в) глутаминовой кислотой. Назвать полученные соединения.</p> <p>10. Написать реакции получения аминокислот из: а) α-хлормасляной кислоты; б) γ-бромвалериановой кислоты; в) α-хлоризомасляной кислоты. Назвать полученные аминокислоты.</p> <p>11. Написать структурную формулу дипептида фенилаланилтреонин и реакцию его гидролиза в кислой среде</p>	ИД – 1. ОПК - 1 Решает типовые задачи профессиональной деятельности на основе знаний основных законов математических, естественнонаучных дисциплин с применением информационно-коммуникационных технологий
18.	<p>Тема № 18 «Химические свойства моно-, ди- и полисахаридов»</p> <p>1. Какой моносахарид входит в состав молекулы крахмала, клетчатки?</p> <p>2. Из каких фракций состоит крахмал? Чем отличаются молекулы этих фракций?</p> <p>3. Чем объясняется отрицательная проба с реактивом Фелинга на крахмал?</p> <p>4. В чем различие молекул крахмала и клетчатки?</p> <p>5. Чем гликоген отличается от крахмала?</p> <p>6. Написать схему реакции гидролиза: а) крахмала; б) целлюлозы. Какие промежуточные продукты образуются? Что получается при полном гидролизе?</p>	ИД – 1. ОПК - 1 Решает типовые задачи профессиональной деятельности на основе знаний основных законов математических, естественнонаучных дисциплин с применением информационно-коммуникационных технологий

7. Написать реакцию получения из целлюлозы: а) ацетата целлюлозы; б) тринитроцеллюлозы, в) этилцеллюлозы. 8. Приведите примеры восстанавливающих и невосстанавливающих дисахаридов. 9. Написать реакцию гидролиза гликогена. 10. Написать реакцию окисления мальтозы, целлобиозы и лактозы	
---	--

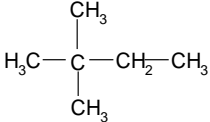
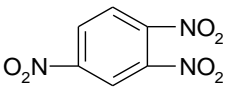
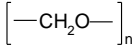


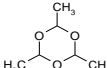
Критерии оценивания ответа (табл.) доводятся до сведения обучающихся в начале занятий. Оценка объявляется обучающемуся непосредственно после ответа.

Шкала	Критерии оценивания
Оценка 5 (отлично)	- обучающийся полно усвоил учебный материал; - показывает знание основных понятий темы, грамотно пользуется терминологией; - проявляет умение анализировать и обобщать информацию; - демонстрирует умение излагать учебный материал в определенной логической последовательности; - демонстрирует сформированность и устойчивость знаний, умений и навыков; - могут быть допущены одна-две неточности при освещении второстепенных вопросов.
Оценка 4 (хорошо)	ответ удовлетворяет в основном требованиям на оценку «б», но при этом имеет место один из недостатков: - в усвоении учебного материала допущены небольшие пробелы, не исказившие содержание ответа; в изложении материала допущены незначительные неточности.
Оценка 3 (удовлетворительно)	- неполно или непоследовательно раскрыто содержание материала, но показано общее понимание вопроса и продемонстрированы умения, достаточные для дальнейшего усвоения материала; - имелись затруднения или допущены ошибки в определении понятий, использовании терминологии, исправленные после наводящих вопросов; выявлена недостаточная сформированность знаний, умений и навыков, обучающийся не может применить теорию в новой ситуации.
Оценка 2 (неудовлетворительно)	- не раскрыто основное содержание учебного материала; - обнаружено незнание или непонимание большей или наиболее важной части учебного материала; - допущены ошибки в определении понятий, при использовании терминологии, решении задач, которые не исправлены после нескольких наводящих вопросов; не сформированы компетенции, отсутствуют соответствующие знания, умения и навыки.

4.1.2 Тестирование

Тестирование используется для оценки качества освоения обучающимся основной профессиональной образовательной программы по отдельным темам и/или разделам дисциплины. Тест представляет собой комплекс стандартизированных заданий, позволяющий упростить процедуру измерения знаний и умений обучающихся. Обучающимся выдаются тестовые задания с формулировкой вопросов и предложением выбрать один правильный ответ из нескольких вариантов ответов.

№	Оценочные средства	Код и наименование индикатора компетенции
1.	Кислая соль образуется при взаимодействии 1 моля $\text{Ca}(\text{OH})_2$ с 1 моль . 1) CH_3COOH 2) H_3PO_4 3) HNO_3 4) HCl	ИД – 1. ОПК - 1 Решает типовые задачи профессиональной деятельности на основе знаний основных законов математических, естественнонаучных дисциплин с применением информационно-коммуникационных технологий
2.	Сумма коэффициентов в сокращенном ионном уравнении $\text{K}_3\text{PO}_4 + \text{CaCl}_2 \rightarrow$ равна... 1) 3 3) 6 2) 18 4) 9	
3.	Для цепочки превращений $\text{FeSO}_4 + \text{KMnO}_4 + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{X}_1 + \text{KOH} \rightarrow \text{X}_2 \rightarrow \text{X}_3$ конечным веществом X_3 является ... 1) KFeO_2 2) Fe 3) Fe_2O_3 4) FeO	
4.	Электронную конфигурацию внешнего электронного слоя $3s^2 3p^6$ имеют соответственно атомы и ионы ... 1) $\text{Ar}^0, \text{Cl}^-, \text{S}^{2-}$ 2) $\text{Kr}^0, \text{K}^+, \text{Mg}^{2+}$	

	3) Ne^0 , Cl^{+5} , Ca^{2+}	4) P^0 , Cl^{+3} , Sr^{2+}
5.	Объемная доля (в %) уксусной кислоты в растворе, полученном при смешивании 300 г 20% - ного и 600 г 15 %-ного растворов, равна _____%.	
	1) 20,5 3) 33,4	2) 8,45 4) 16,7
6.	Ковалентная неполярная σ -связь между s-атомными орбиталями атомов (s—s) имеется в молекуле	
	1) $\text{H}_3\text{C}-\text{CH}_3$ 3) $\text{H}-\text{H}$	2) $\text{H}-\text{CH}_3$ 4) $\text{H}-\text{Cl}$
7.	Название углеводорода по рациональной номенклатуре ...	
		1) 2,2-диметилбутан 3) изогексан
		2) триметилэтилметан 4) этилтриметилметан
8.	Получение пропилена путём гидрогенизации исходного вещества отражает реакция под номером ...	
	1) $\text{H}_3\text{C}-\text{CH}_2-\text{CH}_3 \xrightarrow{\text{catal.}} \text{H}_3\text{C}-\text{CH}=\text{CH}_2 + \text{H}_2$	
	2) $\text{H}_3\text{C}-\text{CH}_2-\text{CH}_2\text{Cl} \xrightarrow{\text{catal.}} \text{H}_3\text{C}-\text{CH}=\text{CH}_2 + \text{HCl}$	
	3) $\text{H}_3\text{C}-\text{CHCl}-\text{CH}_2\text{Cl} \xrightarrow{\text{Zn}} \text{H}_3\text{C}-\text{CH}=\text{CH}_2 + \text{ZnCl}_2$	
	4) $\text{H}_3\text{C}-\text{C}\equiv\text{CH} \xrightarrow{+\text{H}_2} \text{H}_3\text{C}-\text{CH}=\text{CH}_2$	
9.	Название углеводорода по научной номенклатуре ...	
		1) 1,3,4-тринитробензол 3) несим. тринитробензол
		2) неряд. тринитробензол 4) 1,2,4 тринитробензол
10.	Продуктом реакции тримеризации этанала является ...	
		
		
	1)	2)
	3)	4)

По результатам теста обучающемуся выставляется оценка «отлично», «хорошо», «удовлетворительно» или «неудовлетворительно».

Критерии оценивания ответа (табл.) доводятся до сведения обучающихся до начала тестирования. Результат тестирования объявляется обучающемуся непосредственно после его сдачи.

Шкала	Критерии оценивания (% правильных ответов)
Оценка 5 (отлично)	80-100
Оценка 4 (хорошо)	70-79
Оценка 3 (удовлетворительно)	50-69
Оценка 2 (неудовлетворительно)	менее 50

4.1.3 Оценка реферата

Реферат – краткая запись идей, содержащихся в одном или нескольких источниках, которая требует умения сопоставлять и анализировать различные точки зрения. Реферат – одна из форм интерпретации исходного текста или нескольких источников. Поэтому реферат, в отличие от конспекта, является новым, авторским текстом. Новизна в данном случае подразумевает новое изложение, систематизацию материала, особую авторскую позицию при сопоставлении различных точек зрения. Реферирование предполагает изложение какого-либо вопроса на основе классификации, обобщения, анализа и синтеза одного или нескольких источников.

Специфика реферата (по сравнению с курсовой работой):

- не содержит развернутых доказательств, сравнений, рассуждений, оценок;
- дает ответ на вопрос, что нового, существенного содержится в тексте.

Структура реферата:

- 1) титульный лист;
- 2) план работы с указанием страниц каждого вопроса, подвопроса (пункта);
- 3) введение;
- 4) текстовое изложение материала, разбитое на вопросы и подвопросы (пункты, подпункты) с необходимыми ссылками на источники, использованные автором;
- 5) заключение;
- 6) список использованной литературы;
- 7) приложения, которые состоят из таблиц, диаграмм, графиков, рисунков, схем (необязательная часть реферата).

Приложения располагаются последовательно, согласно заголовкам, отражающим их содержание.

Написание реферативной работы следует начать с изложения плана темы, который обычно включает 3-4 пункта. План должен быть логично изложен, разделы плана в тексте обязательно выделяется. План обязательно должен включать в себя введение и заключение.

Во введении формулируются актуальность, цель и задачи реферата; в основной части рассматриваются теоретические проблемы темы и практика реализации в современных условиях сельского хозяйства; в заключении подводятся основные итоги, высказываются выводы и предложения.

Реферат завершается списком использованной литературы.

Задачи студента при написании реферата заключаются в следующем:

1. логично и по существу изложить вопросы плана;
2. четко сформировать мысли, последовательно и ясно изложить материал, правильно использовать термины и понятия;
3. показать умение применять теоретические знания на практике;
4. показать знание материала, рекомендованного по теме;
5. уметь использовать научный материал.

Работа, в которой дословно переписаны текст учебника, пособия или аналогичная работа, защищенная ранее другим студентом, не оценивается, а тема заменяется на новую.

Необходимо соблюдать сроки и правила оформления реферата. План работы составляется на основе программы курса. Работа должна быть подписана и датирована, страницы пронумерованы; в конце работы дается список используемой литературы.

Объем реферата должен быть не менее 12-18 стр. машинописного текста (аналог – компьютерный текст Time New Roman, размер шрифта 14 через полтора интервала), включая титульный лист.

Темы рефератов:

1. Характеристика химического элемента.
2. Физико-химические методы анализа.

Реферат оценивается преподавателем кафедры, который оформляет допуск к сдаче экзамена по изучаемому курсу. Реферат оценивается преподавателем оценкой «зачтено», «не зачтено».

Шкала	Критерии оценивания
Оценка «зачтено»	- изложение материала логично, грамотно; - свободное владение терминологией; - умение высказывать и обосновать свои суждения при ответе на контрольные вопросы; - умение описывать химические законы, явления и процессы; - умение проводить и оценивать результаты опытов; - способность решать химические и аналитические задачи (допускается наличие малозначительных ошибок или недостаточно полное раскрытие содержание вопроса или погрешность принципиального характера в ответе на вопросы).
Оценка «не зачтено»	- отсутствие необходимых теоретических знаний; допущены ошибки в определении понятий и описании химических законов, явлений и процессов, искажен их смысл, не

	<p>решены химические задачи, не правильно оцениваются результаты опытов; - незнание основного материала учебной программы, допускаются грубые ошибки в изложении.</p>
--	--

Темы рефератов и требования к их оформлению и написанию содержатся в методической разработке:

1. Шакирова, С.С. Химия [Электронный ресурс]: метод. рекомендации по организации самостоятельной работы обучающихся по направлению подготовки 35.03.07 Технология производства и переработки сельскохозяйственной продукции, профиль Технология производства, хранения и переработки продукции животноводства и растениеводства, уровень высш. образования – бакалавриат, форма обучения – очная / С.С. Шакирова, М.В. Елисеенкова. – Троицк: ФГБОУ ВО Южно-Уральский ГАУ, 2020. – 74 с. – Режим доступа: <https://edu.sursau.ru/course/view.php?id=2840>, <http://nb.sursau.ru:8080/localdocs/ivm/030011.pdf>

4.1.4 Контрольная работа

Контрольная работа - письменное задание, предусматривающее самостоятельный ответ студента в свободной форме на поставленные вопросы. В качестве вопросов могут использоваться вопросы, входящие, как в план лекционных занятий, так и сформулированные преподавателем дополнительно в соответствии с тематикой лекционных занятий и/или темами, предусмотренными для самостоятельного изучения. Время проведения контрольной работы - не более 90 мин на работу. Для повышения эффективности данной формы контроля необходимо использовать несколько их вариантов.

Оценка результатов контрольной работы производится по 5-ти балльной системе:

Оценка	Критерии
Оценка 5 (отлично)	<ul style="list-style-type: none"> - полное раскрытие темы; - указание точных названий и определений; - правильная формулировка понятий и категорий; - все задачи решены правильно; - формулы соединений написаны верно; - даны правильные названия веществ
Оценка 4 (хорошо)	<ul style="list-style-type: none"> - недостаточно полное, по мнению преподавателя, раскрытие темы; - несущественные ошибки в определении понятий и категорий, формулах, статистических данных и т. п., кардинально не меняющих суть изложения; - задачи решены, но допущены неточности в оформлении; - формулы написаны верно, но допущены неточности в названиях веществ
Оценка 3 (удовлетворительно)	<ul style="list-style-type: none"> - ответ отражает общее направление изложения лекционного материала; - наличие достаточного количества несущественных или одной-двух существенных ошибок в определении понятий и категорий, формулах, статистических данных и т. п.; - решено 50% задач - при решении задач допущены ошибки; - формулы соединений написаны с ошибками, названия веществ неверные
Оценка 2 (неудовлетворительно)	<ul style="list-style-type: none"> - тема не раскрыта; - большое количество существенных ошибок; - задачи не решены ; - формулы соединений не написаны

По дисциплине обучающиеся выполняют одну контрольную работы в первом семестре по теме «Основы общей химии», во втором семестре две контрольные работы по темам «Углеводороды» и «Производные углеводов».

Код и наименование индикатора компетенции
ИД – 1. ОПК - 1
Решает типовые задачи профессиональной деятельности на основе знаний основных законов математических, естественнонаучных дисциплин с применением информационно-коммуникационных технологий
Вопросы для подготовки к контрольной работе по теме «Основы общей химии»
1. Докажите кислотный характер SO_3 , Mn_2O_7 .

2. Найдите массу 5,6 л (н.у.) газа, его плотность по воздуху равна 2.
3. Вычислите молярную массу эквивалента цинка, если 1,304 г его вытеснили из кислоты 438 мл водорода, измеренного при н.у.
4. Составить энергетическую диаграмму молекулы O_2 МВС. Определите кратность связи.
5. Дайте общую характеристику элемента Mn (строение атома, электронная формула, валентные возможности, степень окисления, производные).
6. Докажите амфотерный характер гидроксида алюминия.
7. Для восстановления меди из оксида меди (II) израсходован водород объемом 1,12 л (н.у.). Сколько меди (в г) при этом выделилось?
8. При сгорании серы в кислороде образовалось 12,8 г SO_2 . Чему равны эквиваленты серы и ее оксида?
9. Составьте структурную формулу фосфорной кислоты, укажите виды химической связи в этой молекуле. Укажите какие связи «рвутся» при диссоциации.
10. Дайте общую характеристику элемента Ca (строение атома, электронная формула, валентные возможности, степень окисления, производные).
11. Докажите основной характер оксидов: CaO и MnO.
12. Какой объем при нормальных условиях занимают $27 \cdot 10^{21}$ молекул газа?
13. При взаимодействии 3,24 г трехвалентного металла с кислотой выделяется 4,03 л водорода, измеренного при нормальных условиях. Вычислите молярную массу эквивалента металла и его атомную массу.
14. Составить энергетическую диаграмму молекулы H_2 МВС. Определить кратность связи.
15. Дайте общую характеристику элемента K (строение атома, электронная формула, валентные возможности, степень окисления, производные).
16. Докажите амфотерный характер гидроксида цинка.
17. Вывести формулу вещества, если массовые доли составляющих его элементов соответственно равны: натрия – 0,3243, серы – 0,2255, кислорода – 0,4502.
18. Рассчитать молярную массу эквивалента металла, если при соединении 7,2 г металла с хлором было получено 28,2 г соли. Молярная масса эквивалента хлора равна 35,45 г/моль. Ответ: 12,15 г/моль.
19. Составить энергетическую диаграмму молекулы He_2^+ ММО. Определить кратность связи.
20. Дайте общую характеристику элемента Mg (строение атома, электронная формула, валентные возможности, степень окисления, производные).
21. Докажите кислотный характер оксидов: Cl_2O_5 ; P_2O_5 .
22. Каково соотношение объемов, занимаемых 1 моль O_2 и 1 моль O_3 (условия одинаковые)?
23. При нагревании 20,06 г металла было получено 21,66 г оксида. Найдите молярную массу эквивалента металла.
24. Молекула BF_3 имеет плоскостную структуру, а NF_3 – объемную. В чем причина различия в строении молекул?
25. Дайте общую характеристику элемента P (строение атома, электронная формула, валентные возможности, степень окисления, производные).
26. Докажите основной характер гидроксидов кальция и железа (II).
27. Сколько серной кислоты надо истратить для нейтрализации 4 моль гидроксида натрия в случае образования кислой соли?
28. При взаимодействии 150 г натрия с избытком хлора образовалось 381 г хлорида натрия. Найти молярную массу эквивалента натрия.
29. Составьте энергетическую диаграмму молекулы HF. Определите порядок связи.
30. Дайте общую характеристику элемента C (строение атома, электронная формула, валентные возможности, степень окисления, производные).
31. Докажите амфотерный характер оксида цинка и олова.
32. Вывести истинную формулу соединения, молекулярная масса которого равна 84, а содержание элементов следующее: магния – 28,5%, углерода – 14,3%, кислорода – 57,2%.
33. Определите молярную массу эквивалента двухвалентного металла, если 14,2 г оксида этого металла образуют 30,2 г сульфата металла.
34. Объясните, почему молекула CF_4 имеет тетраэдрическую, а CO_2 – линейную форму. Определите гибридное состояние валентных орбиталей атома углерода в данных молекулах.
35. Дайте общую характеристику элемента As (строение атома, электронная формула, валентные возможности, степень окисления, производные).
36. Докажите основной характер гидроксида бария и магния.
37. Сколько серной кислоты надо истратить для нейтрализации 4 моль гидроксида натрия в случае образования кислой соли?
38. При взаимодействии 150 г натрия с избытком хлора образовалось 381 г хлорида натрия. Найти молярную массу эквивалента натрия.
39. Составьте энергетическую диаграмму молекулы HF, определите в ней порядок связи.
40. Дайте общую характеристику элемента Si (строение атома, электронная формула, валентные возможности, степень окисления, производные).
41. Докажите кислотный характер оксидов SeO_2 ; CrO_3 .
42. Какой объем кислорода потребуется для получения 60 г оксида меди (II), 80 г оксида магния?

43. Рассчитайте молярную массу эквивалента кислоты, если на нейтрализацию 0,009 кг ее израсходовано 0,008 кг гидроксида натрия.
44. Какая из частиц более устойчива He_2 или He_2^+ ? Объясните причину устойчивости с точки зрения метода молекулярных орбиталей.
45. Дайте общую характеристику элемента S (строение атома, электронная формула, валентные возможности, степень окисления, производные).
46. Какой объем газа выделится при обжиге 500 г карбоната кальция?
47. Написать уравнение реакции $\text{Fe}(\text{OH})_3$ с соляной кислотой, при которой образуются следующие соединения железа: а) дигидроксохлорид, б) гидроксохлорид, в) трихлорид. Вычислить эквивалент $\text{Fe}(\text{OH})_3$ в каждой из этих реакций.
48. При восстановлении водородом оксида металла массой 2,68 г образовалась вода массой 0,648 г. Вычислите молярную массу эквивалента металла.
49. Объясните парамагнитные свойства молекулы кислорода с позиций метода МО. Возможно ли это сделать с помощью метода ВС?
50. Дайте общую характеристику элемента Cu (строение атома, электронная формула, валентные возможности, степень окисления, производные).
51. Докажите основной характер оксидов BaO и K_2O .
52. Сколько серной кислоты надо истратить для нейтрализации 4 моль гидроксида натрия в случае образования кислой соли?
53. При взаимодействии 150 г натрия с избытком хлора образовалось 381 г хлорида натрия. Найти молярную массу эквивалента натрия.
54. Составьте энергетическую диаграмму молекулы HCl, определите в ней порядок связи.
55. Дайте общую характеристику элемента Fe (строение атома, электронная формула, валентные возможности, степень окисления, производные).
56. Докажите амфотерный характер оксида Cr_2O_3 .
57. Сколько кислорода O_2 необходимо для полного сгорания 16 л H_2 ?
58. Металл массой 2 г соединяется с 17,78 г брома и 3,56 г серы. Молярная масса эквивалента серы равна 16 г/моль. Определить молярные массы эквивалентов металла и брома.
59. Дайте общую характеристику элемента N (строение атома, электронная формула, валентные возможности, степень окисления, производные).
60. Ангидридами каких кислот являются следующие кислотные оксиды: SO_3 , N_2O_5 , Mn_2O_7 , P_2O_5 ?
61. Найдите массу и число молекул 11,2 л кислорода при н. у.
62. Чему равны молярные массы эквивалентов хрома в его оксидах, содержащих 76,47; 68,42 и 52,0% хрома? Определите валентность хрома в каждом из этих оксидов и составьте их формулы.
63. Связующие и разрыхляющие молекулярные орбитали, изменение энергии электронов на них по сравнению с энергиями на исходных атомных орбиталях. Приведите примеры.
64. Дайте общую характеристику элемента Cr (строение атома, электронная формула, валентные возможности, степень окисления, производные).
65. Напишите формулы оксидов, соответствующих указанным кислотам и гидроксидам: H_2SiO_3 ; $\text{Cu}(\text{OH})_2$; $\text{Fe}(\text{OH})_3$; H_3BO_3 ; HNO_3 .
66. Определите объем водорода, вступающего в реакцию с 15 л кислорода при образовании воды. Объемы газов измерены при н.у.
67. Рассчитайте молярную массу эквивалента кислоты, если на нейтрализацию её 9 г. израсходовано 8г гидроксида натрия.
68. Составьте структурную формулу серной кислоты, укажите виды химической связи в этой молекуле. Укажите какие связи «рвутся» при диссоциации.
69. Дайте общую характеристику элемента Si (строение атома, электронная формула, валентные возможности, степень окисления, производные).
70. Составить формулы нормальных и кислых солей калия и кальция, образованных: а) угольной кислотой; б) ортофосфорной кислотой.
71. Найдите массу и число молекул 22,4 мл хлора при н. у.
72. Определите молярные массы эквивалентов H_2SO_4 в следующих реакциях:
73. а) $\text{H}_2\text{SO}_4 + 2\text{KOH} = \text{K}_2\text{SO}_4 + 2\text{H}_2\text{O}$
74. б) $\text{H}_2\text{SO}_4 + \text{KOH} = \text{KHSO}_4 + \text{H}_2\text{O}$
75. Дайте общую характеристику элемента Al (строение атома, электронная формула, валентные возможности, степень окисления, производные).
76. Виды химических связей. Количественные и энергетические характеристики химических связей.
77. Периодический закон и ПСЭ Д.И. Менделеева. Структура ПСЭ.
78. Квантовые числа. Электронные структуры элементов. Правила Гунда, принцип наименьшей энергии, правило Клечковского, принцип Паули.
79. Методы расчета ковалентной связи. МВС.
80. Понятие о растворах, классификация, растворимость.
81. Теории растворов.
82. Способы выражения концентрации растворов (ω , об.%, C_m , C_n , C_m , T).

83. Основные положения теории электролитической диссоциации. Степень и константа диссоциации.
84. Закон разбавления Оствальда. Понятие о сильных и слабых электролитах.
85. Сильные электролиты. Теория Дебая-Хюккеля, коэффициент активности, ионная сила растворов.
86. Слабые электролиты. Произведение растворимости.
87. Теории кислот и оснований: т. Аррениуса, т. Бренстеда- Лоури, т. Льюиса, т. Пирсона.
88. Ионное произведение воды.
89. Водородный и гидроксильный показатель.
90. Гидролиз солей. Степень и константа гидролиза.
91. Основные положения теории ОВР.
92. Методы расчета окислительно-восстановительных реакций: метод электронного баланса.
93. Основные окислители и восстановители.
94. Влияние реакции среды на поведение окислителей. Расчет эквивалентной массы окислителя.
95. Определите массовую долю (%) хлорида калия в растворе, содержащем 0,053 кг KCl в 0,5 л раствора, плотность которого 1,063 кг/м.
96. К раствору объемом 250 см, массовая доля HNO_3 в котором 50% а плотность 1,3 г/см, прилили воду объемом 1 л. Определите массовую долю кислоты в полученном растворе.
97. В 100 г 10%-ного раствора соляной кислоты растворили 2,9 л хлороводорода, измеренного при температуре 17°C и давлении 0,97 атм. Какова массовая доля хлороводорода в полученном растворе?
98. 4.Раствор объемом 250 мл содержит 7 г гидроксида калия. Какова молярная концентрация этого раствора?
99. 5.В воде массой 128 г растворили метиловый спирт объемом 40 мл и плотностью 0,8 г/мл. Определите молярную концентрацию полученного раствора, если его $\rho = 0,97$ г/мл.
100. 6.50 мл 0,3 М раствора соли разбавили водой до 80 мл. Какова молярная концентрация полученного раствора?
101. Рассчитайте молярную концентрацию раствора серной кислоты с массовой долей 0,4, плотность которого равна 1,32 г/мл.
102. Какова молярная концентрация 50%-ного раствора азотной кислоты ($\rho = 1,31$ г/мл)?
103. Определите массовую долю хлороводорода в растворе с молярной концентрацией 8 моль/л ($\rho = 1,123$ г/мл).
104. Какой объем 36,5%-ного раствора соляной кислоты ($\rho = 1,18$ г/см) необходимо взять для приготовления 1000мл 0,1 М раствора?
105. Какую массу поваренной соли и воды нужно взять для приготовления 200 г 15%-ного раствора?
106. Сколько граммов нитрата калия потребуется для приготовления 0,4 л 2 М раствора его?
107. В какой массе 5%-ного раствора гидроксида натрия нужно растворить 10 г NaOH для получения 10%-ного раствора?
108. Сколько граммов хлорида натрия нужно растворить в 100 г 15,5%-ного раствора, чтобы его концентрация стала равной 18,5%?
109. Чему равна масса воды, которую необходимо прилить к 200 г раствора с массовой долей NaOH 30% для приготовления раствора гидроксида натрия с массовой долей 6%?
110. Какой объем 54%-ного (по массе) раствора азотной кислоты (плотность 1,34г/мл) следует добавить к 1 л воды для получения раствора, содержащего 5% HNO_3 ?
111. Смешали 300 г 20%-ного и 500 г 40%-ного растворов серной кислоты. Вычислите массовую долю кислоты в полученном растворе.
112. Какие массы растворов NaOH с концентрациями 10 и 25 % нужно смешать для получения 200 г 20%-ного раствора?
113. Какие объемы 93,6%-ной серной кислоты (плотность 1,83 г/мл) и воды потребуется для приготовления 1 л 10%-ного раствора ее (плотность 1,14г/мл)?
114. Какой объем раствора серной кислоты плотностью 1,8 г/мл с массовой долей H_2SO_4 88% надо взять для приготовления раствора кислоты объемом 300 мл и плотностью 1,3 г/мл с массовой долей H_2SO_4 40%.
115. Сколько граммов Na_2CO_3 необходимо для взаимодействия 100 мл 4 н. раствора HCl?
116. Сколько литров 0,15Н раствора AgNO_3 необходимо для обмена реакции с 0,5 л 0,3 н. раствора AlCl_3 .
117. Сколько литров 6 н. раствора NaOH следует добавить к 4,5 л 0,8 н. раствора KOH, чтобы смешанный раствор оказался дунормальным?
118. В 350 г воды растворено 50 г кристаллогидрата. Вычислить массовую долю кристаллогидрата и безводного сульфата железа (II) в растворе.
119. Найти массы воды и медного купороса $\text{CuSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$, необходимые для приготовления одного литра раствора, содержащего 6% (масс) безводной соли ($\rho = 1,084$ г/мл).
120. Какой объем 96%-ной (по массе) серной кислоты ($\rho = 1,84$ г/мл) и какую массу воды нужно взять для приготовления 200 мл 15% (по массе) раствора серной кислоты ($\rho = 1,10$ г/мл).
121. Вычислите концентрацию ионов $[\text{H}^+]$ и pH 0,15 М раствора HAc (уксусная кислота).
122. Вычислите pH 2,5 М раствора гидразина $\text{N}_2\text{H}_4 \cdot \text{H}_2\text{O}$ ($[\text{NH}_4\text{-NH}_3] \text{OH}$)
123. Концентрация ионов $[\text{H}^+]$ при стандартной температуре равна $2,5 \cdot 10^{-4}$ моль/л. Вычислите концентрацию ионов $[\text{OH}^-]$, pH и pOH в этом растворе.
124. Вычислите концентрацию ионов $[\text{OH}^-]$ в растворе, pH которого 5,05.
125. Как изменится концентрация ионов $[\text{H}^+]$ при изменении pH раствора от 2 до 5?
126. Вычислите pH 0,04 М раствора HCl.

127. Вычислите pH раствора азотной кислоты, если массовая доля кислоты в растворе 4,2% ($\rho = 1.02$ г/мл).
128. Составьте молекулярные и ионные уравнения гидролиза соли $\text{CuCl}_2 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$
129. Составьте молекулярные и ионные уравнения гидролиза соли $\text{Cu}_3\text{PO}_4 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$
130. Составьте молекулярные и ионные уравнения гидролиза соли $\text{NaF} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$
131. Составьте молекулярные и ионные уравнения гидролиза соли $\text{CaSO}_4 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$
132. Составьте молекулярные и ионные уравнения гидролиза соли $\text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$
133. Составьте молекулярные и ионные уравнения гидролиза соли $\text{K}_3\text{PO}_4 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$
134. Составьте молекулярные и ионные уравнения гидролиза соли $\text{K}_2\text{SO}_3 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$
135. Составьте молекулярные и ионные уравнения гидролиза соли $\text{NaClO} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$
136. Составьте молекулярные и ионные уравнения гидролиза соли $\text{Mn}(\text{NO}_3)_2 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$
137. Составьте молекулярные и ионные уравнения гидролиза соли $\text{CaCl}_2 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$
138. Составьте молекулярные и ионные уравнения гидролиза соли $\text{Mg}_2\text{SeO}_4 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$
139. Напишите ОВР методом электронного баланса, укажите окислитель и восстановитель: $\text{NaNO}_3 + \text{MnO}_2 + \text{KOH} \rightarrow \text{NaNO}_2 + \dots$
140. Напишите ОВР методом электронного баланса, укажите окислитель и восстановитель: $\text{NO} + \text{KMnO}_4 \rightarrow \text{MnO}_2 + \dots$
141. Напишите ОВР методом электронного баланса, укажите окислитель и восстановитель: $\text{KMnO}_4 + \text{KI} + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{J}_2 + \dots$
142. Напишите ОВР методом электронного баланса, укажите окислитель и восстановитель: $\text{H}_2\text{O}_2 + \text{KMnO}_4 + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{O}_3 + \dots$
143. Напишите ОВР методом электронного баланса, укажите окислитель и восстановитель: $\text{MnO}_2 + \text{HCl} \rightarrow \text{Cl}_2 + \text{MnCl}_2 + \dots$
144. Напишите ОВР методом электронного баланса, укажите окислитель и восстановитель: $\text{KBr} + \text{KMnO}_4 + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{Br}_2 + \dots$
145. Напишите ОВР методом электронного баланса, укажите окислитель и восстановитель: $\text{KMnO}_4 \rightarrow \text{MnO}_2 + \text{K}_2\text{MnO}_4 + \dots$
146. Напишите ОВР методом электронного баланса, укажите окислитель и восстановитель: $\text{HN}_3 + \text{KMnO}_4 + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{MnSO}_4 + \text{N}_2 + \dots$
147. Напишите ОВР методом электронного баланса, укажите окислитель и восстановитель: $\text{MnO}_2 + \text{SO}_2 \rightarrow \text{MnS}_2\text{O}_6 + \dots$
148. Напишите ОВР методом электронного баланса, укажите окислитель и восстановитель: $\text{Na}_2\text{SO}_3 + \text{K}_2\text{S} + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{S} + \text{H}_2\text{O} + \dots$
149. Напишите ОВР методом электронного баланса, укажите окислитель и восстановитель: $\text{KMnO}_4 + \text{Na}_2\text{S} + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{MnSO}_4 + \dots$
150. Напишите ОВР методом электронного баланса, укажите окислитель и восстановитель: $\text{MnO}_2 + \text{HCl} \rightarrow \text{Cl}_2 + \dots$

Вопросы для подготовки к контрольной работе по теме «Углеводороды»

1. Что такое гомологические ряды и их значение в органической химии?
2. Почему углеводороды служат основой для получения других органических соединений?
3. Какая функциональная группа присутствует в составе спиртов и фенолов, альдегидов и кетонов?
4. Что называется гомологической разницей?
5. Какие органические соединения называются циклическими и как они делятся?
6. Дайте определение понятию «Углеводороды», «Производные углеводородов», «Гетероциклы».
7. Какие органические соединения называются ациклическими?
8. Теория строения органических соединений А.М. Бутлерова.
9. Электронные воззрения в органической химии. Типы и природа связей в молекулах органических соединений (электровалентная, ковалентная, донорно-акцепторная и т.д.).
10. Типы реакций в органической химии: замещения, присоединения, отщепления, перегруппировки (привести примеры). Электронный механизм реакций гомолитического замещения и гетеролитического присоединения.
11. Типы связей в молекулах органических веществ: гомеоплярная, донорно-акцепторная, семиполярная, ионная, водородная. Электронное строение всех типов связей. Формулы органических веществ, содержащих эти связи.
12. Электронное строение одинарной углерод-углеродной связи – первое валентное состояние (sp^3 – гибридизация).
13. Электронное строение двойной углерод-углеродной связи, второе валентное состояние (sp^2 – гибридизация).
14. Электронное строение тройной углерод-углеродной связи – третье валентное состояние (sp – гибридизация).
15. Классификация органических веществ.
16. Углеводороды, понятие и классификация.
17. Гомологический ряд, номенклатура, изомерия алканов. Понятие о первичном, вторичном, третичном, четвертичном атоме углерода.
18. Лабораторные методы получения и химические свойства алканов.
19. Непредельные углеводороды ряда этилена. Гомологический ряд, изомерия, номенклатура.
20. Способы получения алкенов. Физические и химические свойства. Отдельные представители и их значение.
21. Непредельные углеводороды ряда ацетиленов. Гомологический ряд, изомерия, номенклатура.
22. Способы получения алкинов, физические и химические свойства. Отдельные представители и их значение. Работы Кучерова.
23. Диеновые углеводороды. Классификация.

24. Алкадиены: определение, номенклатура, виды изомерии.
25. Способы получения алкадиенов.
26. Химические свойства алкадиенов.
27. Особенности строения сопряженных алкадиенов.
28. Способы получения, химические свойства сопряженных алкадиенов. Представители.
29. Природные и синтетические каучуки, их получение.
30. Вулканизация каучуков.
31. Строение бутадиенового, изопренового, бутадиен-стирольного каучука

Вопросы для подготовки к контрольной работе по теме «Производные углеводов»

1. Спирты. Характеристика, классификация, распространение, значение.
2. Одноатомные спирты. Структура, гомологический ряд, изомерия, номенклатура. Способы получения и свойства одноатомных спиртов.
3. Трехатомные спирты - глицерин, получение, физические и химические свойства.
4. Фенолы. Определение, классификации, способы получения, физические и химические свойства.
5. Простые эфиры. Характеристика класса, номенклатура, изомерия. Явление метамерии, способы получения, свойства и отдельные представители.
6. Альдегиды. Характеристика класса, гомологический ряд, изомерия, номенклатура. Способы получения альдегидов. Физические и химические свойства. Отдельные представители и их значение.
7. Кетоны. Характеристика класса, гомологический ряд, изомерия, номенклатура, способы получения кетонов. Физические и химические свойства кетонов. Ацетон, его получение и применение.
8. Карбоновые кислоты и их производные. Характеристика класса и классификация. Строение карбоксильной группы. Мезомерия аниона.
9. Одноосновные кислоты. Распространение, гомологический ряд, номенклатура, изомерия, способы получения. Физические и химические свойства монокарбоновых кислот.
10. ВЖК (предельные, непредельные). Изомерия, номенклатура. Способы получения, свойства.
11. Оксикислоты. Характеристика и классификация. Понятие об асимметрическом атоме углерода. Оптическая изомерия. Антиподы, рацемическая смесь, яблочная, винная, лимонная кислоты. Получение оксикислот.
12. Жиры, классификация, строение. Физические свойства жиров (йодное число, число омыления, кислотное число, температура плавления жира). Органические кислоты, входящие в состав жиров
13. Гетероциклические соединения: классификация, формулы представителей.
14. Пятичленные гетероциклы с одним гетероатомом, формулы представителей, биологическая роль.
15. Химические свойства пиррола, тиофена и фурана.
16. Пятичленные гетероциклы с двумя гетероатомами, формулы представителей, биологическая роль.
17. Шестичленные гетероциклы с одним гетероатомом, формулы представителей, биологическая роль.
18. Химические свойства пиридина, пирана.
19. Шестичленные гетероциклы с двумя гетероатомами, формулы представителей, биологическая роль.
20. Гетероциклы с конденсированными ядрами, формулы представителей. Биологическая роль.
21. Понятие о кето- и енольных формах пиримидиновых азотистых оснований. Приведите примеры.
22. Понятие о кето- и енольных формах пуриновых азотистых оснований. Приведите примеры
23. Аминокислоты: классификация, номенклатура, способы получения и химические свойства. Белки
24. Углеводы (моносахариды): классификация, номенклатура, способы получения и химические свойства, биологическое значение.
25. Углеводы (ди- и полисахариды): классификация, номенклатура, способы получения и химические свойства, биологическое значение

4.1.5 Индивидуальные домашние задания

Индивидуальные домашние работы (задачи, уравнения реакций) как разновидность самостоятельной работы обучающихся, является одной из форм текущего контроля за усвоением ими учебного материала по дисциплине.

Целью написания индивидуальной домашней работы является глубокое изучение предлагаемого теоретического вопроса, определение основных проблем, анализ путей, способов и методов их решения и разработка предложений и рекомендаций; формирование у обучающихся навыков самостоятельного изучения учебного материала.

Индивидуальные домашние работы должны способствовать формированию у обучающихся навыков самообучения, повышению их теоретической и профессиональной подготовки, лучшему освоению учебного материала, углубленному рассмотрению содержания тем дисциплины. При выполнении индивидуальной домашней работы обучающиеся, должны изучить определённый минимум литературы по вопросам темы и зафиксировать необходимую информацию; обработать полу-

ченный материал, проанализировать, систематизировать, интерпретировать, решать химические задачи и писать формулы соединений, писать и уравнивать уравнения реакций.

Индивидуальная домашняя работа должна быть напечатана или написана чисто и разборчиво, соблюдая последовательность и сохраняя названия вопросов. Необходимо полно и содержательно осветить суть вопроса работы. Работу следует подписать и проставить дату ее выполнения.

При возникновении каких-либо затруднений в процессе выполнения индивидуальной домашней работы необходимо обратиться за устной или письменной консультацией к преподавателю.

Индивидуальные задания предусмотрены по следующим темам: «Основные законы стехиометрии», «Способы выражения концентрации растворов: технические и аналитические концентрации», «Методы расчета ОВР», «Номенклатура комплексных солей». Индивидуальные номера заданий для каждого обучающего определяет преподаватель.

Критерии оценки ответа (табл.) доводятся до сведения обучающихся при выдаче индивидуального задания. Оценка объявляется студенту непосредственно после проверки выполненной контрольной работы.

Оценка решения задач студентом осуществляется преподавателем посредством их проверки и оценки («зачтено», «не зачтено»).

Шкала	Критерии оценивания
Оценка «зачтено»	выставляется, если студент решил не менее 60% рекомендованных задач, задачи оформлены согласно требованиям, представлен алгоритм решения задачи
Оценка «не зачтено»	выставляется, если студент решил менее 60% рекомендованных задач, задачи не оформлены согласно требованиям, алгоритм решения задачи отсутствует

Перечень задач и требования к их оформлению содержатся в методических рекомендациях:

1. Шакирова, С.С. Химия [Электронный ресурс]: метод. рекомендации по организации самостоятельной работы обучающихся по направлению подготовки 35.03.07 Технология производства и переработки сельскохозяйственной продукции, профиль Технология производства, хранения и переработки продукции животноводства и растениеводства, уровень высш. образования – бакалавриат, форма обучения – очная / С.С. Шакирова, М.В. Елисеенкова. – Троицк: ФГБОУ ВО Южно-Уральский ГАУ, 2020. – 74 с. – Режим доступа: <https://edu.sursau.ru/course/view.php?id=2840>, <https://edu.sursau.ru/course/view.php?id=1254http://nb.sursau.ru:8080/localdocs/ivm/030011.pdf>

Код и наименование индикатора компетенции
<p align="center">ИД – 1. ОПК - 1</p> <p align="center">Решает типовые задачи профессиональной деятельности на основе знаний основных законов математических, естественнонаучных дисциплин с применением информационно-коммуникационных технологий</p>
<p align="center">Перечень задач по теме «Основные законы стехиометрии»</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. Какое число молекул содержится в 1 м³ хлора при н.у.? 2. Определите абсолютную массу атома гелия. 3. В каких объемах азота и воды при н.у. содержится 3,01 · 10²⁴ молекул? 4. Какова молярная масса газа, если 1 л его при н.у. имеет массу 3,17 г? 5. На 47 г оксида калия подействовали раствором, содержащим 40 г азотной кислоты. Найдите массу образовавшегося нитрата калия. 6. На раствор, содержащий 53 г карбоната натрия, подействовали раствором, содержащим 49 г серной кислоты. Найдите массу образовавшейся соли. 7. На оксид магния количеством вещества 0,1 моль подействовали раствором, содержащим 15 г азотной кислоты. Вычислите массу полученной соли. 8. Вычислите массу соли, образовавшейся в результате взаимодействия 7,3 г хлороводорода с 5,6 л аммиака (н. у.) 9. Вычислите объем водорода, выделившегося при взаимодействии цинка массой 13 г с раствором, содержащим 30 г серной кислоты (н.у.). 10. Вычислите количество вещества оксида меди (I), если в реакцию с кислородом вступает медь массой 19,2г. 11. Вычислите простейшие эмпирические формулы веществ, для которых имеются следующие результаты весового анализа: 75,0% С, 25,0% Н. 11. Вычислите простейшие эмпирические формулы веществ, для которых имеются следующие результаты ве-

сового анализа: 6,25% Н, 43,75% N, 50,0% O.

12. Вычислите простейшие эмпирические формулы веществ, для которых имеются следующие результаты весового анализа: 1,0% Н, 35,3% Cl, 63,7% O.

13. Вычислите простейшие эмпирические формулы веществ, для которых имеются следующие результаты весового анализа: 24,25% Fe, 15,65% С, 18,30% N, 41,80 % S.

14. Вычислите простейшие эмпирические формулы веществ, для которых имеются следующие результаты весового анализа: 26,55 % K, 35,35% Cr, 38,10 % O.

15. Вычислите простейшие эмпирические формулы веществ, для которых имеются следующие результаты весового анализа: 49,3% С, 9,6% Н, 19,2 % N, 21,9% O.

16. Вычислите простейшие эмпирические формулы веществ, для которых имеются следующие результаты весового анализа: 43,2% Na, 11,3% С, 45,5% O.

17. Вычислите простейшие эмпирические формулы веществ, для которых имеются следующие результаты весового анализа: 29,1 % Na, 40,5% S, 30,4 % O.

18. Вычислите простейшие эмпирические формулы веществ, для которых имеются следующие результаты весового анализа: 25,48% Cu, 12,82% S, 25,64 O, 36,06% H₂O.

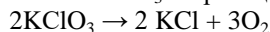
19. Вычислите простейшие эмпирические формулы веществ, для которых имеются следующие результаты весового анализа: 37,71% Na, 22,95% Si, 39,34 % O.

21. Какое количество этилового спирта можно получить при брожении 1,00 кг сахара, осуществляемого при реакции:



22. В сосуде смешали 8 г кислорода и 8 г водорода, после чего подожгли эту смесь. Какое весовое количество воды получилось при этом?

23. Газообразный кислород получают разложением KClO₃ по реакции:



Какое весовое количество O₂ получается при полном разложении 1,00 г KClO₃? Какое весовое количество KCl получается при этом?

24. Определите массу сульфата бария, который образуется при действии серной кислоты, взятой в избытке, на раствор, содержащий хлорид бария массой 10,4 г.

25. При прокаливании 2,42 г кристаллогидрата нитрата меди масса вещества уменьшилась на 1,62 г. Установите формулу кристаллогидрата.

26. Сколько граммов хлорида натрия получится при взаимодействии гидроксида натрия массой 6 г с соляной кислотой массой 59 г?

27. При растворении в серной кислоте цинка массой 15 г был получен водород объемом 4,5 л при н.у. Определите массовую долю примесей (в %).

28. Сколько граммов и какого вещества останется в избытке в результате реакции между оксидом магния массой 4 г и серной кислотой массой 10 г?

29. Сколько граммов гидроксида натрия требуется для превращения сульфата меди (II) массой 16 г в гидроксид меди (II)?

30. Сколько тонн воды вступит в реакцию с известью массой 20 т с массовой долей оксида кальция 80 %?

31. В каком количестве вещества сульфата алюминия находится: а) алюминия массой 108 г; б) серы массой 288 г; в) кислорода массой 96 г ?

32. Сколько граммов железа находится в 5 моль.

а) Fe₂O₃; б) Fe(OH)₂; в) FeSO₄?

33. Сколько граммов кислорода содержится в 1 моле:

а) MgO; б) NaOH; в) FeSO₄?

34. В каком количестве вещества Na₂SO₄ содержится:

а) натрия массой 24 г; б) серы массой 96 г; в) кислорода массой 128 г?

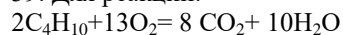
35. Какой объем будет занимать 5 моль Cl₂(н.у.)?

36. Сколько молекул O₂ содержится в 50 л (н.у.)?

37. Что показывает число Авогадро и чему оно равно? Одинаково ли число молекул: а) в 1 г сернистого газа и в 1 г кислорода; б) в 1 л сернистого газа и в 1 л кислорода при одинаковых условиях?

38. Сколько молей заключает в себя 1 м³ любого газа при н.у.? Какое количество молекул содержится в этом объеме?

39. Для реакции:



заполнить пропуски в соотношениях:

а) молей: 2 моль + ... = ... + ...

б) граммов: 116 г + ... = ... + ...

в) молекул: 12,04 · 10²³ молекул + ... = ... + ...

г) объемов: 44,8 л + ... = ... + ...

40. Какой объем займут 1,2 · 10²³ молекул хлора при н.у. ?

41. Какой объем воздуха (при н.у.) нужен для сжигания серы массой 4 г до SO₂ (содержание кислорода в воздухе принять равным 1/5 по объему)?

42. Какой объем при н.у. займут 42 г азота?
43. Вычислите массу 1 л следующих газов при 0 °С и 1 атм.: Н₂, Не, СО₂, Н₂.
44. При 10 °С и давлении 1 атм. объем газа равен 1 л. Какой объем займет этот газ при той же температуре и давлении 2,5 атм.?
45. При 17 °С и давлении 780 ммрт.ст. масса 624 мл газа равна 1,56 г. Найдите молекулярную массу газа.
46. 1 л смеси СО и СО₂ (н.у.) имеет массу 1,43 г. Определите состав смеси в объемных долях.
47. Какую массу будет иметь водород, занимающий при н.у. объем 280 л?
48. Плотность газа по воздуху равна 2,56 г. Вычислите массу 10⁻³ м³ газа при н.у.
49. Объем резиновой камеры автомобильной шины равен 0,025 м³, давление в ней 5,0665 × 10⁵ Па. Определите массу воздуха, находящегося в камере, при 20 °С.
50. Неизвестный газ объемом 1 л (н.у.) имеет массу 2,86 г, молекулярный водород объемом 1 л – 0,09 г. Вычислить молярную массу газа, исходя: а) из его плотности относительно водорода; б) из молярного объема.
51. Если отсчитывать по 60 молекул в 1 мин, то сколько лет потребуется для того, чтобы пересчитать то количество молекул, которое содержится в 1 кг J₂ (считать год равным 365 дням)?
52. Масса 87 · 10⁻⁶ м³ пара при 62 °С и давлении 1,01 · 10⁵ Па равна 0,24 · 10⁻³ кг. Вычислите молекулярную массу вещества и массу одной молекулы вещества.
53. Какой объем оксида азота (II) образуется при взаимодействии 0,5 · 10²¹ молекул азота с кислородом?
54. Какой объем (н.у.) занимает 3 · 10⁻³ кг фосгена СОСl₂?
55. Определите массу 0,55 · 10⁻³ м³ азота при 23 °С и давлении 96000 Па, если масса 10⁻³ м³ азота равна 1,251 · 10⁻³ кг (н.у.).
56. Определите массу 1 л газовой смеси, состоящей из 40% СО и 60% СО₂ (по объему) при температуре 27 °С и давлении 2 атм.
57. Найдите массу СО₂, находящегося в сосуде емкостью 10 л, при давлении 1,5 атм. и температуре 0 °С.
58. Плотность газа по воздуху равна 1,52. Найдите его молярную массу и объем 10 г данного газа (н.у.).
59. Сколько граммов бертолетовой соли нужно разложить для получения 100 л кислорода при 20 °С и давлении 1 атм.?
60. Какой объем займут при н.у. 6,02 · 10²³ молекул N₂; 3,01 · 10²³ молекул N₂O₃?
61. Что называется эквивалентным объемом? Чему равен эквивалентный объем Н₂, О₂, Сl₂?
62. Вычислите эквивалент Н₃РO₄ в реакциях с КОН при образовании следующих солей: КН₂РO₄, К₂НРO₄, К₃РO₄.
63. Как определяется эквивалент сложных веществ? Является ли эквивалент сложного вещества величиной постоянной? Вычислить эквивалент КAl(SO₄)₂ в реакциях, выражаемых уравнениями:

$$\text{KAl(SO}_4)_2 + 3\text{KOH} = \text{Al(OH)}_3\downarrow + 2\text{K}_2\text{SO}_4$$

$$\text{KAl(SO}_4)_2 + 2\text{BaCl}_2 = \text{AlCl}_3 + 2\text{BaSO}_4\downarrow + \text{KCl}$$
64. Определите молярные массы эквивалентов Н₂SO₄ и Cu (OH)₂ в следующих реакциях:
 а) Н₂SO₄ + 2KOH = K₂SO₄ + 2H₂O
 б) Н₂SO₄ + KOH = KHSO₄ + H₂O
 в) Cu (OH)₂ + 2HCl = CuCl₂ + 2H₂O
 г) Cu (OH)₂ + HCl = CuOHCl + H₂O
65. Определите молярную массу эквивалента металла в следующих соединениях: Mn₂O₇, Mg₂P₂O₇, Cu₂O₃, Ba (OH)₂, Al₂(SO₄)₃ · 18H₂O, Ca₃(PO₄)₂, Ag₂O, FeSO₄ · 7H₂O, Cu₃(PO₄)₂.
66. Определите молярную массу эквивалента металла в следующих соединениях: MnO, Mn₂O₃, (MgOH)₂SO₄, MgCl₂, (AlOH)₃(PO₄)₂, Al(OH)₃, CaOHCl, FeOHCl, NaCl.
67. Вычислите молярную массу эквивалента КHSO₄ в следующих реакциях:
 а) КHSO₄ + BaCl₂ = BaSO₄ + KCl + HCl
 б) КHSO₄ + KOH = K₂SO₄ + H₂O
68. Выразить значение молярной массы эквивалента основного хлорида железа в реакциях:

$$\text{Fe(OH)}_2\text{Cl} + \text{HCl} = \text{FeOHCl}_2 + \text{H}_2\text{O};$$

$$\text{Fe(OH)}_2\text{Cl} + 2\text{HCl} = \text{FeCl}_3 + 2\text{H}_2\text{O};$$

$$\text{Fe(OH)}_2\text{Cl} + \text{NaOH} = \text{Fe(OH)}_3 + \text{NaCl}.$$
69. Выразить значение молярной массы эквивалента основного сульфата хрома в реакциях:

$$\text{Cr}_2(\text{SO}_4)_3 + 6\text{KOH} = 2\text{Cr(OH)}_3 + 3\text{K}_2\text{SO}_4;$$

$$\text{Cr}_2(\text{SO}_4)_3 + 12\text{KOH} = 2\text{K[Cr(OH)}_6] + 3\text{K}_2\text{SO}_4.$$
70. Выразить значение молярной массы эквивалента основного сульфата марганца в реакциях:

$$\text{MnSO}_4 + 2\text{KOH} = \text{Mn(OH)}_2 + \text{K}_2\text{SO}_4;$$

$$\text{MnSO}_4 + 2\text{Cl}_2 + 8\text{KOH} = \text{K}_2\text{MnO}_4 + 4\text{KCl} + \text{K}_2\text{SO}_4 + 4\text{H}_2\text{O};$$

$$2\text{MnSO}_4 + 2\text{KOH} = (\text{MnOH})_2\text{SO}_4 + \text{K}_2\text{SO}_4.$$
71. Вычислить эквивалентную массу магния, если известно, что при сжигании 3,6 г магния образовалось 6 г его оксида.
72. Рассчитайте молярную массу эквивалента кислоты, если на нейтрализацию 0,009 кг ее израсходовано 0,008 кг гидроксида натрия.
73. На нейтрализацию 0,471 · 10⁻³ кг фосфористой кислоты израсходовано 0,644 · 10⁻³ кг КОН. Вычислите молярную массу эквивалента кислоты.

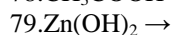
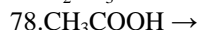
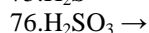
74. Мышьк образует два оксида, массовая доля мышьяка в которых соответственно равна 65,2 и 75,2%. Рассчитайте молярную массу эквивалента мышьяка в этих оксидах.
75. Рассчитайте молярную массу эквивалента металла, если при соединении $7,2 \cdot 10^{-3}$ кг металла с хромом было получено $28,2 \cdot 10^{-3}$ кг соли. Молярная масса эквивалента хлорида равна 35,45 г/моль.
76. Определите молярную массу эквивалента двухвалентного металла, если из $48,15 \cdot 10^{-3}$ кг его оксида можно получить $88,65 \cdot 10^{-3}$ кг его нитрата.
77. 5,0 г металла образуют 9,44 г оксида. Определите эквивалентную массу металла.
78. Водородом восстановили 5,0 г оксида металла. При этом получилось 1,125 г воды. Определите эквивалентную массу металла.
79. 1 г четырехвалентного металла присоединяет 0,27 г кислорода. О каком металле идет речь?
80. При сгорании трехвалентного металла массой 11,2 г образовался оксид массой 16 г. Какой был взят металл?
81. Русская пословица гласит: «Чтобы узнать человека, надо с ним пуд соли съесть». Суточная потребность здорового человека в хлоридах составляет 6 г. За сколько лет можно узнать человека?
82. При металлургическом процессе получения цинка цинковую обманку ZnS прокачивают на воздухе, при этом образуется оксид цинка, который затем восстанавливают коксом до металлического цинка. Сколько цинка 99,5%-ной чистоты можно получить из одной тонны руды, содержащей 75% цинковой обманки?
83. Какое весовое количество 75%-ного раствора серной кислоты необходимо для превращения тонны природного фосфорита, содержащего 5% примесей, в суперфосфат $\text{CaH}_4(\text{PO}_4)_2$ по реакции:
 $\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2 + 2\text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{CaH}_4(\text{PO}_4)_2 + 2\text{CaSO}_4$?
84. Установить формулу вещества, состоящего из углерода, водорода и кислорода, если известны отношения 3-х масс – 6:1:8 и плотность паров вещества по воздуху 2,07.
85. При прокаливании 12,42 г кристаллогидрата нитрата меди масса вещества уменьшилась на 8,31 г. Установить формулу кристаллогидрата.
86. Масса 2 л газа равна 2,59 г. Дополнить условие задачи таким образом, чтобы можно было вычислить молекулярную массу газа.
87. Раствор, содержащий 5 г $\text{Ca}(\text{OH})_2$, поглощает 2 л CO_2 . Определить массу образовавшегося осадка.
88. Вычислите массу смеси газов, состоящую из водорода объемом 11,2 л и азота объемом 8 л, взятых при нормальных условиях.
89. Вычислите молярную массу эквивалента серы в соединении, содержащем Н – 5,92%, S – 94,08%.
90. Сколько литров CO_2 (при н.у.) может быть получено при сжигании угля массой 5 т, содержащего массовую долю углерода 95 %.
91. Плотность по воздуху смеси H_2 , CH_4 и CO равна 0,538. Для полного сгорания одного объема этой смеси требуется 1,4 объема кислорода. Определите в процентах объемный состав смеси.
92. 13,63 г. двухвалентного металла вытеснили из кислоты 5 л водорода при 18 °С и 760 мм.рт.ст. Чему равна атомная масса металла?
93. Вычислите молярную массу эквивалента металла, если $0,34 \cdot 10^{-3}$ кг этого металла вытесняют из кислоты $59,94 \cdot 10^{-6}$ м³ водорода, измеренного при 0 °С и давлении 94643 Па.
94. Массовые доли натрия, кремния и кислорода в соединении соответственно равны (%): 37,71; 22,95; 39,34. Определите простейшую формулу этого соединения.
95. Определите эквивалентную массу двухвалентного металла, если $14,2 \cdot 10^{-3}$ кг оксида этого металла образуют $30,2 \cdot 10^{-3}$ кг сульфата металла.
96. На нейтрализацию $0,728 \cdot 10^{-3}$ кг щелочи израсходовано $0,535 \cdot 10^{-3}$ кг HNO_3 . Вычислите эквивалентную массу щелочи.
97. Какая масса серебра должна раствориться в концентрированной HNO_3 , чтобы получился нитрат серебра AgNO_3 массой 55 г?
98. К смеси оксида азота NO и азота объемом 100 мл добавили 100 мл воздуха ($\omega_{\text{O}_2} = 20\%$, $\omega_{\text{N}_2} = 80\%$). Конечный объем реакционной смеси равен 185 мл. Рассчитайте объемную долю (%) оксида азота в исходной смеси (н.у.).
99. В процессе гашения извести CaO подачу воды прекратили, когда масса извести увеличилась на 25 %. Полностью ли жженая известь CaO при этом превратилась в гашеную $\text{Ca}(\text{OH})_2$?
100. Молекулярная масса фосфата металла в 1,89 раза больше молекулярной массы его нитрата. Определите металл.

Перечень задач по теме «Растворы. Электролитическая диссоциация»

1. Определите массовую долю (%) хлорида калия в растворе, содержащем 0,053 кг KCl в 0,5 л раствора, плотность которого 1,063 кг/м.
2. К раствору объемом 250 см, массовая доля HNO_3 в котором 50% а плотность 1,3 г/см, прилили воду объемом 1 л. Определите массовую долю кислоты в полученном растворе.
3. В 100 г 10%-ного раствора соляной кислоты растворили 2,9 л хлороводорода, измеренного при температуре 17 °С и давлении 0,97 атм. Какова массовая доля хлороводорода в полученном растворе?
4. Раствор объемом 250 мл содержит 7 г гидроксида калия. Какова молярная концентрация этого раствора?
5. В воде массой 128 г растворили метиловый спирт объемом 40 мл и плотностью 0,8 г/мл. Определите молярную концентрацию полученного раствора, если его $\rho = 0,97$ г/мл.
6. 50 мл 0,3 М раствора соли разбавили водой до 80 мл. Какова молярная концентрация полученного раствора?

7. Рассчитайте молярную концентрацию раствора серной кислоты с массовой долей 0,4, плотность которого равна 1,32 г/мл.
8. Какова молярная концентрация 50%-ного раствора азотной кислоты ($\rho = 1,31$ г/мл)?
9. Определите массовую долю хлороводорода в растворе с молярной концентрацией 8 моль/л ($\rho = 1,123$ г/мл).
10. Какой объем 36,5%-ного раствора соляной кислоты ($\rho = 1,18$ г/см) необходимо взять для приготовления 1000 мл 0,1 М раствора?
11. Какую массу поваренной соли и воды нужно взять для приготовления 200 г 15%-ного раствора?
12. Сколько граммов нитрата калия потребуется для приготовления 0,2 л 2 М раствора его?
13. В какой массе 5%-ного раствора гидроксида натрия нужно растворить 10 г NaOH для получения 10%-ного раствора?
14. Сколько граммов хлорида натрия нужно растворить в 100 г 15,5%-ного раствора, чтобы его концентрация стала равной 17,5%?
15. Чему равна масса воды, которую необходимо прилить к 200 г раствора с массовой долей NaOH 30% для приготовления раствора гидроксида натрия с массовой долей 6%?
16. Какой объем 54%-ного (по массе) раствора азотной кислоты (плотность 1,34 г/мл) следует добавить к 1 л воды для получения раствора, содержащего 5% HNO_3 ?
17. Смешали 300 г 20%-ного и 500 г 40%-ного растворов серной кислоты. Вычислите массовую долю кислоты в полученном растворе.
18. Какие массы растворов NaOH с концентрациями 10 и 25 % нужно смешать для получения 200 г 20%-ного раствора?
19. Какие объемы 93,6%-ной серной кислоты (плотность 1,83 г/мл) и воды потребуется для приготовления 1 л 20%-ного раствора ее (плотность 1,14 г/мл)?
20. Какой объем раствора серной кислоты плотностью 1,8 г/мл с массовой долей H_2SO_4 88% надо взять для приготовления раствора кислоты объемом 300 мл и плотностью 1,3 г/мл с массовой долей H_2SO_4 40%.
21. К раствору серной кислоты объемом 400 мл, плотность которого равна 1,1 г/мл, а массовая доля 0,15, добавили воду массой 60 г. Определите массовую долю серной кислоты в полученном растворе.
22. В воде массой 600 г растворили аммиак объемом 560 мл (н.у.). Определите массовую долю аммиака в полученном растворе.
23. Какую массу раствора с массовой долей калия 40% надо прибавить к воде массой 500 г для получения раствора с массовой долей K_2CO_3 15%?
24. В лаборатории имеются растворы с массовой долей хлорида 10 и 20%. Какую массу каждого раствора надо взять для получения раствора с массовой долей соли 12% массой 300 г.
25. Определите массу раствора с массовой долей карбоната натрия 0,1 и массу кристаллогидрата $\text{Na}_2\text{CO}_3 \cdot 10\text{H}_2\text{O}$, которые надо взять для приготовления раствора массой 540 г с массовой долей Na_2CO_3 0,15.
26. Определите массу кристаллогидрата $\text{Cr}_2(\text{SO}_4)_2 \cdot 18\text{H}_2\text{O}$ и раствора с массовой долей 0,15, которые надо взять для приготовления раствора с массовой долей сульфата хрома (III) 0,2 массой 795 г.
27. Определите массу раствора с массовой долей 10% и массу воды, которые потребуются для приготовления раствора массой 500 г с массовой долей 2%.
28. К метиловому спирту массой 32 г и плотностью 0,8 г/мл добавили воду до объема 80 мл. Определите объемную долю спирта в растворе.
29. При смешении воды объемом 50 мл и плотностью 1 г/мл и метилового спирта объемом 70 мл и плотностью 0,8 г/мл получим раствор с плотностью 0,9 г/мл. Определите объемную долю метилового спирта в растворе.
30. Определите молярную концентрацию раствора, полученного при растворении сульфата натрия массой 42,6 г в воде массой 300 г, если плотность полученного раствора равна 1,12 г/мл.
31. Определите молярную концентрацию раствора с массовой долей гидроксида натрия 0,2, плотность которого равна 1,22 г/мл.
32. Какой объем раствора с массовой долей серной кислоты 9,3% ($\rho = 1,05$ г/мл) потребуется для приготовления раствора 0,35 М H_2SO_4 объемом 40 мл?
33. Коэффициент растворимости хлорида аммония при температуре 15 °С равен 35 г. Определите массовую долю хлорида аммония в насыщенном при температуре 15 °С растворе.
34. Массовая доля хлорида меди (II) в насыщенном при температуре 20 °С растворе этой соли равна 42,7%. Определите коэффициент растворимости хлорида меди (II) при данной температуре.
35. К воде массой 200 г прилили раствор 2 М KCl объемом 40 мл и плотностью 1,09 г/мл. Определите молярную концентрацию и массовую долю KCl в полученном растворе, если его плотность равна 1,015 г/мл.
36. В воде массой 100 г при температуре 0 °С растворяется фторид натрия массой 4,1 г, а при температуре 40 °С – массой 4,5 г. Какая масса фторида выпадает в осадок при охлаждении насыщенного при температуре 40 °С раствора NaF массой 500 г до температуры 0 °С.
37. Какой объем хлороводорода (н.у.) и воды потребуется, чтобы приготовить 1 л раствора ($\rho = 1,05$ г/см), в котором содержание хлороводорода в массовых долях равно 0,1 (10%)?
38. Какой объем раствора ($\rho = 1,8$ г/см), в котором содержание серной кислоты в массовых долях равно 0,88, потребуется, чтобы приготовить 1 л раствора, содержание серной кислоты в котором будет равным в массовых долях 0,1 ($\rho = 1,069$ г/мл).
39. Какой объем воды потребуется для разбавления 200 мл раствора ($\rho = 1,4$ г/мл), содержание азотной кислоты

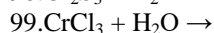
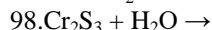
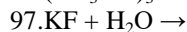
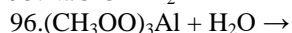
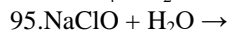
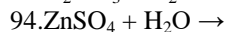
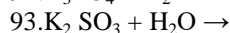
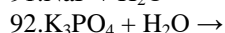
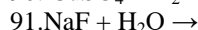
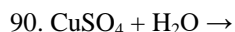
- в котором в массовых долях составляет 0,68 (68%), чтобы получить раствор с содержанием азотной кислоты, равным 0,1 (10%)?
40. Найти молярность, нормальность и моляльность 15%-ного (по массе) раствора серной кислоты ($\rho = 1,1$ г/мл).
 41. Какие объемы 2 М и 6 М растворов HCl нужно смешать, для приготовления 500 мл 3 М раствора. Изменением объема при смешивании пренебречь.
 42. Для нейтрализации 42 мл серной кислоты потребовалось 14 мл 0,3 н. щелочи.
 43. В каком количестве граммов воды следует растворить 100 г $\text{MgSO}_4 \cdot 7 \text{H}_2\text{O}$ для получения раствора, содержащего 5% безводной соли?
 44. Сколько граммов 10%-ного раствора серной кислоты требуется для обменного взаимодействия со 100 мл 13,7%-ного раствора Na_2CO_3 ($\rho = 1,145$)
 45. Сколько миллилитров 9,5%-ного раствора Na_2CO_3 ($\rho = 1,10$ г/мл) следует добавить к 100 г воды для получения 3%-ного раствора?
 46. Сколько миллилитров 35%-ного раствора аммиака ($\rho = 0,94$ г/мл) требуется для образования 33 г $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$?
 47. Сколько миллилитров 32,5%-ного раствора NH_3 ($\rho = 0,8$ г/мл) требуется для образования сульфата аммония $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$ при взаимодействии с 250 мл 27,3%-ного раствора серной кислоты ($\rho = 1,2$ г/мл)?
 48. Вычислите молярность и нормальность 49%-ного раствора H_3PO_4 ($\rho = 1,33$ г/мл).
 49. Вычислить процентное содержание серной кислоты в ее пятимольном растворе ($\rho = 1,29$ г/мл).
 50. Сколько граммов Na_2CO_3 необходимо для взаимодействия 100 мл 4 н. раствора HCl?
 51. Сколько литров 0,1Н раствора AgNO_3 необходимо для обмена реакции с 0,5 л 0,3 н. раствора AlCl_3 .
 52. Сколько литров 6 н. раствора NaOH следует добавить к 4,5 л 0,8 н. раствора KOH, чтобы смешанный раствор оказался двунормальным?
 53. В 250 г воды растворено 50 г кристаллогидрата. Вычислить массовую долю кристаллогидрата и безводного сульфата железа (II) в растворе.
 54. Найти массы воды и медного купороса $\text{CuSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$, необходимые для приготовления одного литра раствора, содержащего 8% (массе) безводной соли ($\rho = 1,084$ г/мл).
 55. Какой объем 96%-ной (по массе) серной кислоты ($\rho = 1,84$ г/мл) и какую массу воды нужно взять для приготовления 100 мл 15% (по массе) раствора серной кислоты ($\rho = 1,10$ г/мл).
 56. Какую массу воды нужно прибавить к 200 мл 30%-ного (по массе) раствора NaOH ($\rho = 1,33$ г/мл) для получения 10% раствора щелочи?
 57. Найти молярность и мольную долю растворенного вещества в 67%-ном (по массе) растворе сахарозы $\text{C}_{12}\text{H}_{22}\text{O}_{11}$.
 58. При 60 °С насыщенный раствор KNO_3 содержит 52,4% (по массе) соли. Найти коэффициент растворимости соли при этой температуре.
 59. При охлаждении 300 г 15%-ного (по массе) раствора часть растворенного вещества выпала в осадок и концентрация раствора стала равной 8%. Чему равна масса выпавшего в осадок вещества?
 60. Рассчитайте объем SO_2 (н.у.), который можно получить при действии 0,05 л 0,85 н. Раствора H_2SO_4 на раствор K_2SO_3 .
 61. Какова была масса $\text{Al}(\text{OH})_3$, если для его растворения потребовалось 0,2 л раствора азотной кислоты ($\omega = 30\%$, $\rho = 1,180$ г/мл)? Какой объем 2,5 н. Раствора KOH необходимо затратить для растворения этого количества гидроксида алюминия?
 62. К 0,10 л раствора хлорида бария с массовой долей BaCl_2 20% ($\rho = 1,203$ г/мл) прибавлен раствор сульфата хрома (III). Вычислите массу образовавшегося осадка BaSO_4 .
 63. К 0,05 л раствора хлорида марганца (II) ($\rho = 1,085$ г/мл; $\omega = 8\%$) прибавлено 0,2 л раствора гидроксида лития, массовая доля LiOH в котором 10 % ($\rho = 1,107$ г/мл). Какое вещество взято в избытке и в каком количестве оно остается после реакции?
 64. Какой объем 0,5 M $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$ требуется для реакции с 0,03 л 0,15 M $\text{Ca}(\text{NO}_3)_2$?
 65. Какой объем 0,25 н. раствора H_2SO_4 можно нейтрализовать прибавлением 0,6 л 0,15 н. раствора $\text{Ca}(\text{OH})_2$?
 66. Смешаны 0,8 л 1,5 н. NaOH и 0,4 л 0,6 н. NaOH. Какова нормальная концентрация полученного раствора?
 67. Какой объем воды нужно прибавить к 1 л раствора KOH ($\rho = 1,411$ г/мл; $\omega = 40\%$), чтобы получить раствор, в котором массовая доля KOH 18%?
 68. Какая масса BaCl_2 содержится в 0,350 л 0,25 н. раствора?
 69. В 0,75 л раствора гидроксида натрия содержит 18,8 г NaOH. Чему равна молярная концентрация этого раствора?
 70. Какой объем раствора серной кислоты с массовой долей H_2SO_4 96% ($\rho = 1,835$ г/мл) нужно взять для приготовления 5 л 0,5 н. раствора H_2SO_4 ?
- Составьте уравнения электролитической диссоциации следующих электролитов. Напишите выражения констант диссоциации.
71. $\text{HNO}_3 \rightarrow$
 72. $\text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow$
 73. $\text{HMnO}_4 \rightarrow$
 74. $\text{Ca}(\text{OH})_2 \rightarrow$

80. Определите значение pH раствора, если $[\text{H}^+] = 0,001$ моль/л.81. Определите значение pH раствора, в 2 литрах которого содержится 0,2 моль CH_3COOH ($K_d = 1,8 \cdot 10^{-5}$).82. Вычислите концентрацию ионов $[\text{H}^+]$ и pH 0,1 М раствора HAc (уксусная кислота).83. Вычислите pH 2 М раствора гидразина $\text{N}_2\text{H}_4 \cdot \text{H}_2\text{O}$ ($[\text{NH}_4\text{-NH}_3] \text{OH}$)84. Концентрация ионов $[\text{H}^+]$ при стандартной температуре равна $2 \cdot 10^{-4}$ моль/л. 85. Вычислите концентрацию ионов $[\text{OH}^-]$, pH и pOH в этом растворе.86. Вычислите концентрацию ионов $[\text{OH}^-]$ в растворе, pH которого 5,25.87. Как изменится концентрация ионов $[\text{H}^+]$ при изменении pH раствора от 2 до 5?

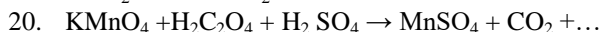
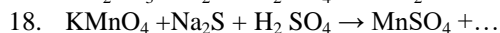
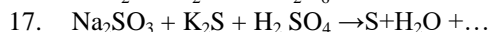
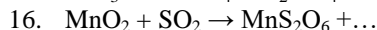
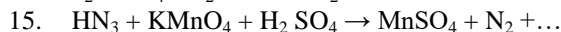
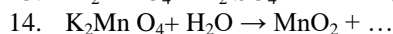
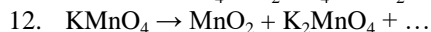
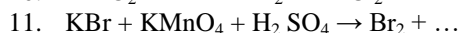
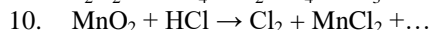
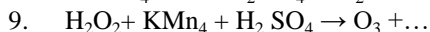
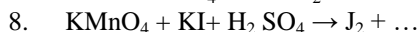
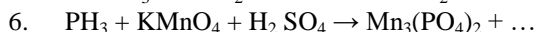
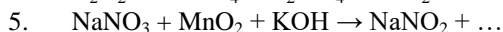
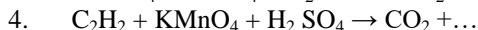
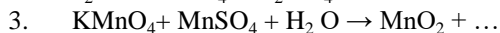
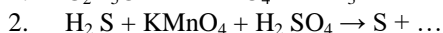
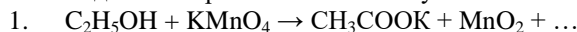
88. Вычислите pH 0,02 М раствора HCl.

89. Вычислите pH раствора азотной кислоты, если массовая доля кислоты в растворе 4% ($\rho = 1,02$ г/мл).

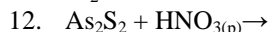
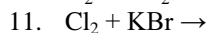
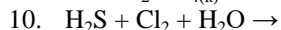
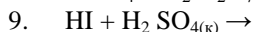
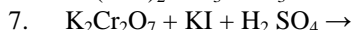
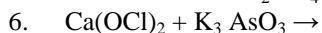
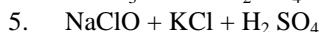
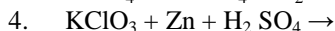
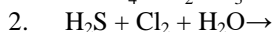
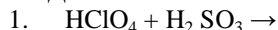
Составьте молекулярные и ионные уравнения гидролиза солей. Каково значение pH в растворах каждой из этих солей?

**Перечень задач по теме «Окислительно-восстановительные реакции»**

I. Дайте определение следующим понятиям: окисление, восстановление, окислитель, восстановитель. Рассчитайте ОВР методом электронного баланса и укажите окислитель и восстановитель:



II. Допишите ОВР. Расчет проведите ионно-электронным методом:



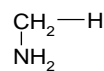
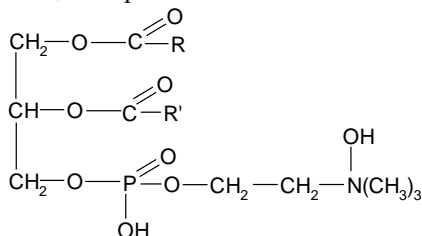
13. $\text{Mg} + \text{HNO}_3(\text{p}) \rightarrow$
14. $\text{NaNO}_2 + \text{NaI} + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow$
15. $\text{HIO}_3 + \text{H}_2\text{O}_2 \rightarrow$
16. $\text{HCl} + \text{H}_2\text{O}_2 \rightarrow$
17. $\text{H}_3\text{PO}_4 + \text{HI} \rightarrow$
18. $\text{H}_3\text{PO}_3 + \text{AgNO}_3 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$
19. $\text{H}_3\text{PO}_3 + \text{Pb}(\text{NO}_3)_2 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$
20. $\text{Zn} + \text{H}_2\text{SO}_4(\text{p}) \rightarrow$

III. Рассчитайте, сколько граммов окислителя требуется для восстановления 10г соответствующего реакции восстановителя.

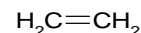
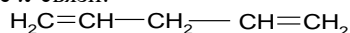
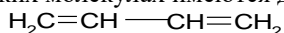
1. $\text{Cu}_2\text{S} + \text{HNO}_3 \rightarrow$
2. $\text{As}_2\text{S}_3 + \text{HNO}_3 \rightarrow$
3. $\text{NO}_2 + \text{KOH} \rightarrow$
4. $\text{Cl}_2 + \text{KOH} \rightarrow$
5. $\text{Cl}_2 + \text{KI} + \text{KOH} \rightarrow$
6. $\text{Br}_2 + \text{KCr}_2 + \text{KOH} \rightarrow$
7. $\text{NaClO}_3 + \text{MnO}_2 + \text{NaOH} \rightarrow$
8. $\text{KClO}_3 + \text{HCl} \rightarrow$
9. $\text{KClO}_3 + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow$
10. $\text{H}_2\text{S} + \text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7 + \text{HCl} \rightarrow$
11. $\text{Na}_2\text{S} + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow$
12. $\text{H}_2\text{O}_2 + \text{KI} + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow$
13. $\text{H}_2\text{O}_2 + \text{KMnO}_4 + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow$
14. $\text{S} + \text{Ba}(\text{OH})_2 \rightarrow$
15. $\text{Se} + \text{NaOH} \rightarrow$
16. $\text{H}_2\text{SeO}_3 + \text{HClO}_3 \rightarrow$
17. $\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3 + \text{H}_2\text{O}_2 \rightarrow$
18. $\text{NH}_4\text{OH} + \text{KMnO}_4 + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow$
19. $\text{Cu} + \text{H}_2\text{SO}_4(\text{k}) \rightarrow$
20. $\text{O}_3 + \text{MnO}_2 + \text{NaOH} \rightarrow$

Задания по теме «Классификация органических веществ»

1. Определите по классификации органических соединений класс, подкласс и гомологический ряд органического соединения, имеющего строение:

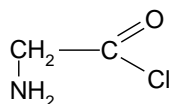
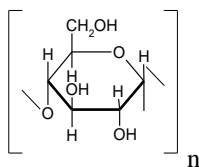


2. В каких молекулах имеются делокализованные π -связи:

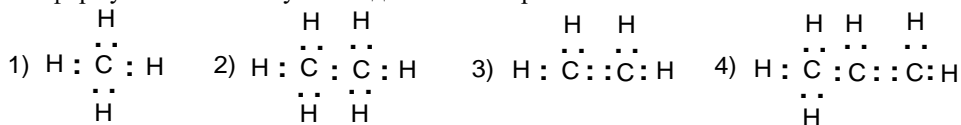


3. Типы разрыва ковалентной связи. Приведите примеры.

4. Определите по классификации органических соединений класс, подкласс и гомологический ряд органического соединения, имеющего строение:

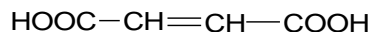
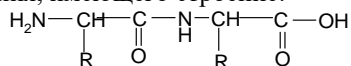


5. Какие электронные формулы соответствуют соединениям с кратными связями:



6. Понятие об реакциях перегруппировки или изомеризации. Приведите примеры.

7. Определите по классификации органических соединений класс, подкласс и гомологический ряд органического соединения, имеющего строение:



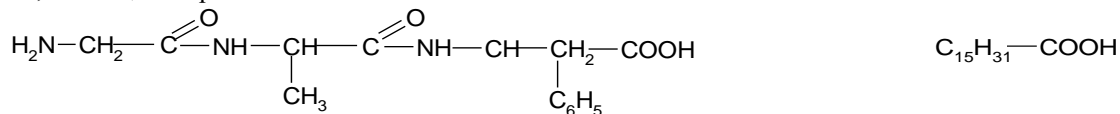
8. Укажите соединения, в которых есть атомы водорода, способные к образованию водородной связи: а) $\text{CH}_3-\square-\text{O}-\square-\text{CH}_3$;

б) CH_3NH_2 ; в) CH_3CH_3 ; г) CH_3OH . Ответ поясните.

9. Какие из приведенных соединений относятся к классу: а) спиртов; б) карбоновых кислот?

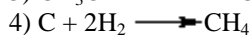
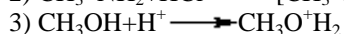
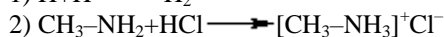
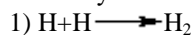
1. $\text{C}_3\text{H}_7\text{OH}$; 2. CH_3CHO ; 3. CH_3COOH ; 4. CH_3NO_2

10. Определите по классификации органических соединений класс, подкласс и гомологический ряд органического соединения, имеющего строение:

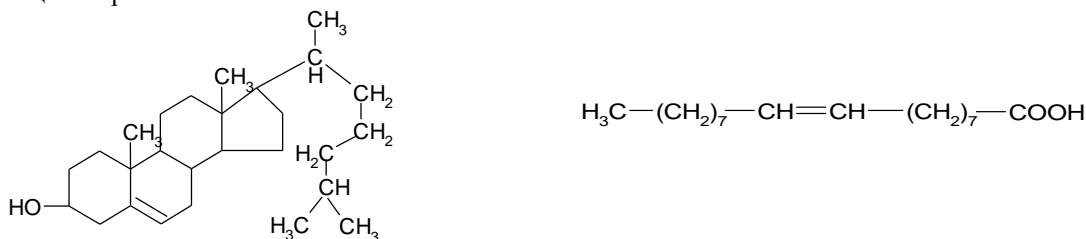


11. Приведите типы реакций, в которые наиболее часто вступают органические соединения.

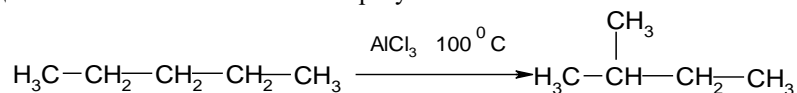
12. В каких случаях ковалентная связь образуется (ответ поясните): а) по донорно-акцепторному механизму; б) по обменному механизму?



13. Определите по классификации органических соединений класс, подкласс и гомологический ряд органического соединения, имеющего строение:



14. Определите тип реакции в соответствии с конечным результатом:



15. Укажите тип гибридизации атомов углерода:

1



2



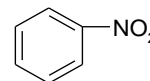
3



4

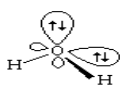


16. Определите по классификации органических соединений класс, подкласс и гомологический ряд органического соединения, имеющего строение:

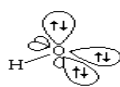


17. Донорно-акцепторная связь: определение, примеры соединений.

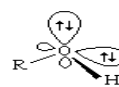
18. Данные вещества являются _____ (нуклеофильными или электрофильными) реагентами (ответ поясните):



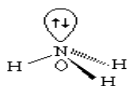
Вода



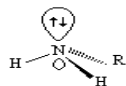
Гидроксид-анион



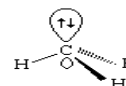
Спирт



Аммиак

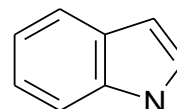
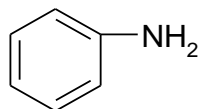


Амин



Метил-анион

19. Определите по классификации органических соединений класс, подкласс и гомологический ряд органического соединения, имеющего строение:

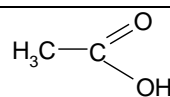
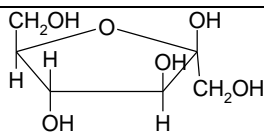


20. Водородная связь: определение, примеры соединений.

21. Выберите соединения, которые относятся к органическим веществам:

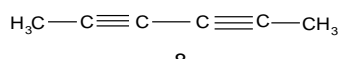
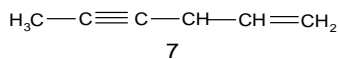
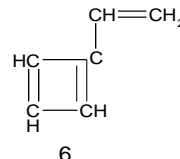
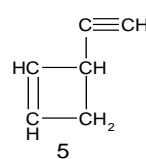
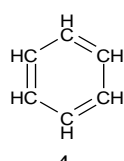
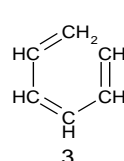
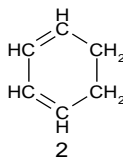
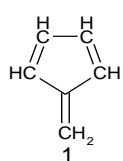
1) $\text{C}_2\text{H}_5\text{O}-\text{Na}$; 2) CS_2 ; 3) $(\text{NH}_2)_2\text{CO}$; 4) H_2CO_3 ; 5) CH_3CN ; 6) $(\text{NH}_3\text{CH}_3)^+\text{Cl}^-$; 7) HCN

22. Определите по классификации органических соединений класс, подкласс и гомологический ряд органического соединения, имеющего строение:

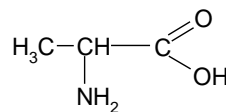
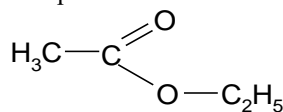


23. Строение двойной кратной связи.

24. Какие из приведённых соединений являются изомерами:

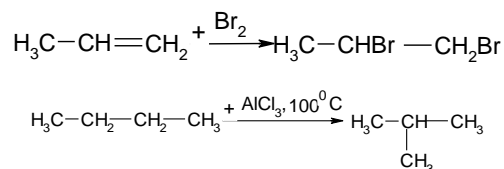
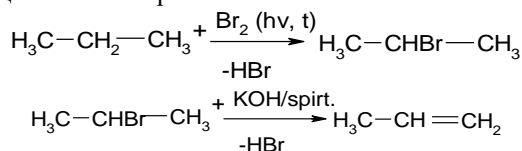


25. Определите по классификации органических соединений класс, подкласс и гомологический ряд органического соединения, имеющего строение:

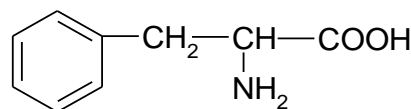
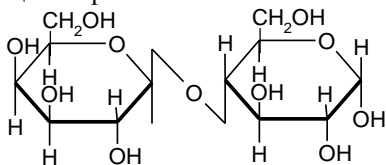


26. Строение тройной кратной связи.

27. Реакцией элиминирования является:



28. Определите по классификации органических соединений класс, подкласс и гомологический ряд органического соединения, имеющего строение:



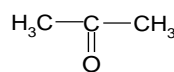
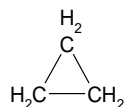
29. Укажите тип гибридизации атомов углерода в молекуле: CH_3-CH_3 ; $\text{CH}_2=\text{CH}_2$; $\text{CH} \equiv \text{C}-\text{CH}_3$; CH_3-OH .

30. Укажите тип реакции (ответ поясните): 1 ст. $\text{Cl}_2 \longrightarrow 2 \text{Cl} \cdot$ (на свету); 2 ст. $\text{Cl} \cdot + \text{H}-\text{CH}_3 \longrightarrow \text{HCl} + \cdot\text{CH}_3$;

3 ст. $\cdot\text{CH}_3 + \text{Cl}_2 \longrightarrow \text{CH}_3\text{Cl} + \text{Cl} \cdot$ и так далее.

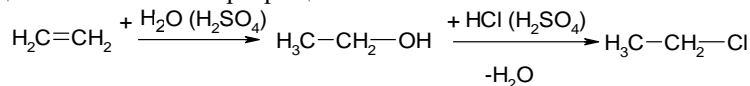
Задания по теме «Теоретические основы органической химии»

1. Определите по классификации органических соединений класс, подкласс и гомологический ряд органического соединения, имеющего строение:

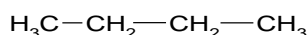


2. Основные положения теории химического строения А.М. Бутлерова.

3. Какие типы реакций представлены в схеме превращений:

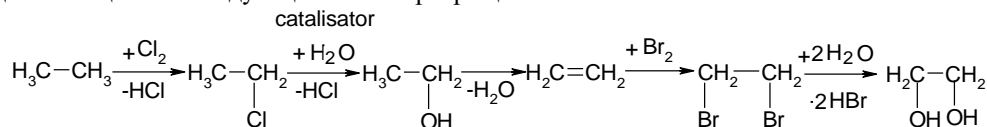


4. Определите по классификации органических соединений класс, подкласс и гомологический ряд органического соединения, имеющего строение:

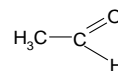
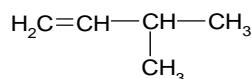


5. Формула строения органического вещества: молекулярная, полная структурная и сокращенная структурная.

6. Укажите реакции замещения в следующей схеме превращений:



7. Определите по классификации органических соединений класс, подкласс и гомологический ряд органического соединения, имеющего строение:

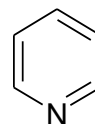
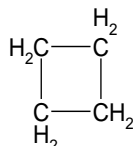


8. Понятие об изомерии. Приведите примеры.

9. Изомерами являются следующие пары соединений:

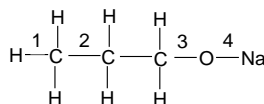
1. C_2H_6 и C_3H_8
2. $\text{C}_2\text{H}_5\text{Br}$ и $\text{C}_2\text{H}_4\text{Br}_2$
3. CH_3COOH и CH_3COCH_3
4. $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$ и CH_3OCH_3
5. $(\text{CH}_3)_2\text{CHCH}_2\text{CH}_3$
6. $\text{C}(\text{CH}_3)_4$

10. Определите по классификации органических соединений класс, подкласс и гомологический ряд органического соединения, имеющего строение:

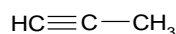
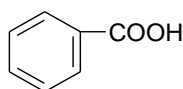


11. Структурные изомеры, понятие, приведите примеры.

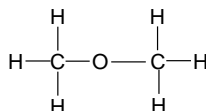
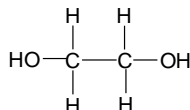
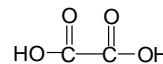
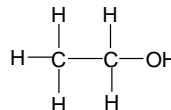
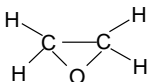
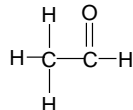
12. Укажите типы химических связей между атомами в молекуле: 1) Связь C-H ; 2) Связь C-C; 3) Связь C-O; 4) Связь O-Na.



13. Определите по классификации органических соединений класс, подкласс и гомологический ряд органического соединения, имеющего строение:

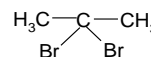
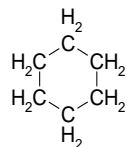


14. Какие из данных соединений являются изомерами:



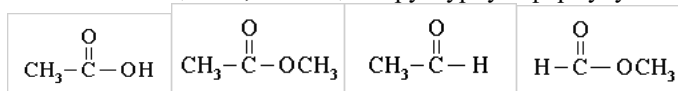
15. Водородные связи образуют соединения: а) $\text{CH}_3-\text{O}-\text{CH}_3$; б) CH_3NH_2 ; в) CH_3-OH ; г) $\text{N}(\text{CH}_3)_3$; д) $\text{CH}_3\text{CH}=\text{O}$.

16. Определите по классификации органических соединений класс, подкласс и гомологический ряд органического соединения, имеющего строение:

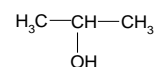


17. Ковалентная связь (полярная, неполярная), приведите примеры.

18. Изомером уксусной кислоты является вещество, имеющее структурную формулу:

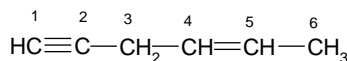


19. Определите по классификации органических соединений класс, подкласс и гомологический ряд органического соединения, имеющего строение:

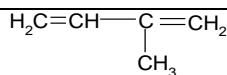
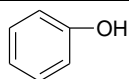


20. Понятие о σ - и π -связях, приведите примеры.

21. Укажите виды гибридизация атомов углерода в молекуле:

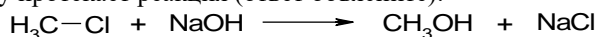


22. Определите по классификации органических соединений класс, подкласс и гомологический ряд органического соединения, имеющего строение:

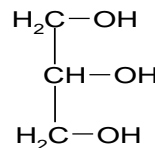
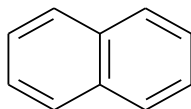


23. sp - гибридизация атомных орбиталей углерода. Приведите примеры соединений, в которых углерод находится в состоянии sp - гибридизации.

24. Укажите, по какому механизму протекает реакция (ответ объясните):



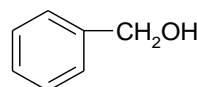
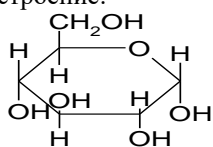
25. Определите по классификации органических соединений класс, подкласс и гомологический ряд органического соединения, имеющего строение:



26. sp^2 - гибридизация атомных орбиталей углерода. Приведите примеры соединений, в которых углерод находится в состоянии sp^2 - гибридизации.

27. Объясните механизм реакций нуклеофильного и электрофильного замещения. Приведите примеры.

28. Определите по классификации органических соединений класс, подкласс и гомологический ряд органического соединения, имеющего строение:



29. sp^3 - гибридизация атомных орбиталей углерода. Приведите примеры соединений, в которых углерод находится в состоянии sp^3 - гибридизации.

30. Укажите тип гибридизации атомов углерода в молекуле: CH_4 ; $\text{CH}_2 = \text{CH} - \text{CH}_3$; $\text{CH}_3 - \text{C} \equiv \text{C} - \text{CH}_3$; $\text{CH}_3 - \text{OH}$.

Задания по теме «Ациклические углеводороды»

1. Напишите формулу вещества, имеющего название: 3-этил пентан, 3-метил пентен-1, 2-метил гексин-3. Назовите их по рациональной номенклатуре.
2. Напишите формулу третичного бутила.
3. Напишите все изомеры гексана, углеродная цепь которых состоит из 5 атомов углерода.
4. Напишите реакцию получения пропана крекингом.
5. Напишите реакцию получения гликоля из алкена.
6. Напишите формулу вещества, имеющего название: 3-метил гексан, 2,3-диметил бутен-1; 4-метил пентин-2. Назовите их по рациональной номенклатуре.
7. Напишите формулу вторичного бутила.
8. Напишите все изомеры гексана, углеродная цепь которых состоит из 4 атомов углерода.
9. Напишите реакцию получения изобутана восстановлением галогенопроизводного.
10. Напишите реакцию гидрогалогенирования пропена.
11. Напишите формулу вещества, имеющего название: 2,3-диметил пентан, 2-метил пентен-2, 4,4-диметил гексин-1. Назовите их по рациональной номенклатуре.
12. Напишите формулу первичного бутила.
13. Напишите все изомеры гептана, углеродная цепь которых состоит из 6 атомов углерода.
14. Напишите реакцию получения изобутана лабораторным способом.
15. Напишите реакцию полимеризации бутена-2.
16. Напишите формулу вещества, имеющего название: 2-метил гексан; 2,3-диметил бутен-2; 2,2,6-триметил гептин-3.
17. Назовите их по рациональной номенклатуре.
18. Напишите формулу первичного изобутила.
19. Напишите все изомеры гептана, углеродная цепь которых состоит из 5 атомов углерода.
20. Напишите реакцию получения 2-метил пропана из непредельного вещества.
21. Напишите реакцию гидрогенизации пропена.
22. Напишите формулу вещества, имеющего название: 3-этил гексан; 3-метил пентен-2; 2,2-диметил гексин-3. Назовите их по рациональной номенклатуре.
23. Напишите формулу изопропила.
24. Напишите все структурные изомеры гексана-1, углеродная цепь которых состоит из 5 атомов углерода.
25. Напишите реакцию получения изобутана из соответствующей кислоты.
26. Напишите реакцию Вагнера для пропена.
27. Напишите формулу вещества, имеющего название: 2,3-диметил бутан; 2,4-диметил пентен-2; 3,3-диметил гексин-1.
28. Назовите их по рациональной номенклатуре.
29. Напишите формулу первичного пропила.
30. Напишите все изомеры гексана, углеродная цепь которых состоит из 5 атомов углерода.
31. Напишите реакцию получения ацетилена из карбида кальция.

32. Напишите реакцию полимеризации пропена.
33. Напишите формулу вещества, имеющего название: 3-метил пентан; 4-метил пентен-1; 3-метил пентин-1. Назовите их по рациональной номенклатуре.
34. Напишите формулу третичного изоамила.
35. Напишите все структурные изомеры гексена-2, углеродная цепь которых состоит из 5 атомов углерода.
36. Напишите реакцию получения пропина из тетрагалогенопроизводного.
37. Напишите реакцию гидратации бутена-1.
38. Напишите формулу вещества, имеющего название: 2-метил пентан; 2-метил пентен-1; 4-метил пентин-1. Назовите их по рациональной номенклатуре.
39. Напишите формулу винила.
40. Напишите все изомеры гептена, углеродная цепь которых состоит из 6 атомов углерода.
41. Напишите формулу изомера и гомолога пентина-2.
42. Напишите все изомеры по положению кратной связи гептина.
43. Напишите реакцию получения пентина-1 из дигалогенопроизводного.
44. Напишите реакцию сульфирования изобутана и назовите продукты реакции.
45. Напишите формулу вещества, имеющего название: н. пентан; 2-метил гексен-3; 2-метил гексин-3. Назовите их по рациональной номенклатуре.
46. Напишите формулу изомера и гомолога 2-метил бутена-1.
47. Напишите все структурные изомеры бутина.
48. Напишите реакцию получения бутина-2 из спирта.
49. Напишите реакцию окисления этана и назовите продукты реакции.

Задания по теме «Алкадиены. Полимеры»

1. Назовите соединение по научной номенклатуре и укажите тип расположения двойных связей:

$$\text{H}_3\text{C}-\text{CH}=\text{CH}-\text{CH}=\text{CH}_2$$
2. Напишите реакцию получения бутадиена - 1,2 из соответствующего дигалогенопроизводного.
3. Напишите реакцию галогенирования бутадиена -1,3, назовите продукты реакции.
4. Напишите реакцию получения изопренового каучука из алканов нефти.
5. Назовите соединение по научной номенклатуре и укажите тип расположения двойных связей:

$$\text{H}_3\text{C}-\text{CH}=\text{C}=\text{CH}-\text{CH}_3$$
6. Напишите реакцию получения диена путём дегидратации 1,4-бутандиола.
7. Напишите реакцию гидрогенизации бутадиена -1,3, назовите продукты реакции.
8. Напишите реакцию получения дивинилового каучука из бутана, источником которого служит нефть.
9. Назовите соединение по научной номенклатуре и укажите тип расположения двойных связей:

$$\text{H}_2\text{C}=\text{C}=\text{CH}-\text{CH}_2-\text{CH}_3$$
10. Напишите реакцию получения диена путём дегидратации 1,3-бутандиола.
11. Напишите реакцию гидрогалогенирования бутадиена -1,3, назовите продукты реакции.
12. Вулканизация каучука, характеристика процесса, строение вулканизированного каучука, значение.
13. Назовите соединение по научной номенклатуре и укажите тип расположения двойных связей:

$$\text{H}_2\text{C}=\text{CH}-\text{CH}_2-\text{CH}=\text{CH}_2$$
14. Напишите реакцию получения диена путём дегидратации 1,2-бутандиола.
15. Напишите реакцию гидратации бутадиена -1,3, назовите продукты реакции.
16. Изопреновый каучук, строение, свойства, метод получения.
17. Назовите соединение по научной номенклатуре и укажите тип расположения двойных связей:

$$\text{H}_2\text{C}=\text{CH}-\text{CH}=\text{CH}-\text{CH}_2-\text{CH}_3$$
18. Напишите реакцию получения дивинила димеризацией ацетилена.
19. Напишите реакцию галогенирования бутадиена -1,2, назовите продукты реакции.
20. Дивиниловый каучук, строение, свойства, метод получения.
21. Назовите соединение по научной номенклатуре и укажите тип расположения двойных связей:

$$\text{H}_2\text{C}=\text{C}=\text{CH}-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CH}_3$$
22. Напишите реакцию получения дивинила из тетрагалогенопроизводного.
23. Напишите реакцию гидрирования бутадиена -1,2; назовите продукты реакции.
24. Приведите пример получения синтетического каучука реакцией полимеризации.
25. Назовите соединение по научной номенклатуре и укажите тип расположения двойных связей:

$$\text{H}_2\text{C}=\text{CH}-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CH}=\text{CH}_2$$
26. Напишите реакцию получения дивинила из соответствующего дигалогенопроизводного.
27. Напишите реакцию гидрогалогенирования бутадиена -1,2; назовите продукты реакции.
28. Приведите пример получения синтетического каучука реакцией сополимеризации.
29. Назовите соединение по научной номенклатуре и укажите тип расположения двойных связей:

$$\begin{array}{c} \text{H}_2\text{C}=\text{CH}-\text{CH}-\text{CH}=\text{CH}_2 \\ | \\ \text{CH}_3 \end{array}$$
30. Напишите реакцию получения дивинила из соответствующего двухатомного спирта.

31. Напишите реакцию гидратации бутадиена -1,2; назовите продукты реакции.
32. Напишите реакцию получения бутадиен-акрилонитрильного каучука, назовите исходные вещества реакции.
33. Назовите соединение по научной номенклатуре и укажите тип расположения двойных связей:

$$\text{H}_2\text{C}=\text{CH}-\text{CH}_2-\text{CH}=\text{CH}-\text{CH}_3$$
34. Напишите реакцию получения бутадиена -1,3 из этанола.
35. Напишите реакцию окисления бутадиена -1,3; назовите продукты реакции.
36. Напишите реакцию получения хлорпренового каучука из ацетилена.
37. Назовите соединение по научной номенклатуре и укажите тип расположения двойных связей:

$$\text{H}_3\text{C}-\text{HC}=\text{CH}-\text{CH}=\text{CH}-\text{CH}_3$$
38. Напишите реакцию получения бутадиена -1,3 восстановлением соответствующего непредельного соединения.
39. Напишите реакцию галогенирования пентадиена – 1,4 и назовите продукты реакции.
40. Напишите реакцию полимеризации хлорпрена; назовите продукт реакции.
41. Назовите соединение по научной номенклатуре и укажите тип расположения двойных связей:

$$\text{H}_3\text{C}-\text{HC}=\text{C}=\text{CH}-\text{CH}_2-\text{CH}_3$$
42. Напишите реакцию получения бутадиена -1,3 из винилацетилена.
43. Напишите реакцию гидрогалогенирования пентадиена – 1,4 и назовите продукты реакции.
44. Напишите реакцию димеризации хлорпрена; назовите продукт реакции.
45. Назовите соединение по научной номенклатуре и укажите тип расположения двойных связей:

$$\begin{array}{c} \text{H}_2\text{C}=\text{C}=\text{CH}-\text{CH}-\text{CH}_3 \\ | \\ \text{CH}_3 \end{array}$$
46. Напишите реакцию получения 2-метил бутадиена -1,3 дегидрированием соответствующего алкана.
47. Напишите реакцию гидратации пентадиена – 1,4 и назовите продукты реакции.
48. Напишите реакцию получения изопренового каучука по методу А.Н. Фаворского (из алкинов и кетона).
49. Назовите соединение по научной номенклатуре и укажите тип расположения двойных связей:

$$\begin{array}{c} \text{H}_2\text{C}=\text{C}-\text{C}=\text{CH}_2 \\ | \quad | \\ \text{CH}_3 \quad \text{CH}_3 \end{array}$$
50. Напишите реакцию получения бутадиена – 1,3 дегидрированием соответствующего алкана.

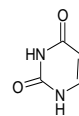
Задания по теме «Карбонил- и карбоксилсодержащие соединения»

1. Напишите формулу вещества, имеющего название гексанон-2, а также его метамер и изомер, если они возможны. Назовите их по научной и рациональной номенклатуре.
2. Напишите реакции окисления и восстановления пропаналя и пентанона-2. Назовите продукты реакции. Какое вещество труднее окисляется?
3. При окислении какого спирта получается метилэтилкетон? Напишите реакцию и назовите спирт и кетон по научной номенклатуре.
4. Напишите реакции образования амида бензойной кислоты.
5. Напишите реакцию постепенного гидролиза простого твердого жира. Назовите продукты реакции.
6. Напишите формулу вещества, имеющего название 4-метил пентаналь и его изомеры с пятью углеродными атомами в главной цепи. Назовите их по научной номенклатуре.
7. Напишите реакции взаимодействия пропаналя и пропанона с пятихлористым фосфором. К какому типу относятся эти реакции?
8. Какими реакциями можно подтвердить легкость окисления альдегидов? Приведите схему одной из них.
9. Напишите реакцию получения пропионовой кислоты окислением соответствующего спирта. Назовите исходные вещества реакции.
10. Напишите реакцию постепенного гидролиза смешанного твердого жира. Назовите продукты реакции.
11. Напишите формулу вещества, имеющего название 3-метил бутанон-2, а также его метамер и изомер, если они возможны. Назовите все вещества по научной и рациональной номенклатуре.
12. Напишите уравнение реакции получения ацетона из соответствующего дигалогенопроизводного.
13. Напишите 5 реакций, которые дают альдегиды на примере уксусного альдегида.
14. Напишите реакцию взаимодействия стеариновой кислоты с гидроксидом калия. Назовите продукт реакции.
15. Напишите реакцию постепенного гидролиза простого жидкого жира. Назовите продукты реакции.
16. Напишите формулу вещества, имеющего название 2,3-диметил бутаналь и его изомеры с 4-мя углеродными атомами в главной цепи и назовите их.
17. Напишите реакцию взаимодействия изомасляного альдегида с молекулой синильной кислоты. Как называют продукты присоединения синильной кислоты к альдегидам?
18. Напишите реакцию конденсации фенола с формальдегидом. Назовите продукты реакции.
19. Напишите реакцию взаимодействия пальмитиновой кислоты с гидроксидом свинца (II). Назовите продукт реакции.
20. Напишите реакцию постепенного гидролиза смешанного жидкого жира. Назовите продукты реакции.
21. Напишите формулу вещества, имеющего название 3,3-диметил бутанон-2, а также его метамер и изомер, если они возможны. Назовите их по научной и рациональной номенклатуре.
22. Напишите реакцию получения ацетона из соответствующего спирта. Какой процесс происходит в этой реакции?
23. Напишите реакцию взаимодействия этанала и пропанона с синильной кислотой. Назовите продукты реакции.

24. Напишите реакцию получения пропионовой кислоты из соответствующего нитрила
25. Напишите реакцию постепенного омыления простого твердого жира. Назовите продукты реакции.
26. Напишите формулу вещества, имеющего название 2,2-диметил бутаналь и его изомеры с 4-мя углеродными атомами в главной цепи и назовите их.
27. Напишите реакцию окисления хромовой смесью первичного изоамилового спирта. Назовите его по научной номенклатуре.
28. Напишите реакцию получения метилизопропилкетона из дигалогенопроизводного. Назовите его по научной номенклатуре.
29. Напишите реакцию декарбоксилирования масляной кислоты.
30. Напишите реакцию омыления смешанного твердого жира. Назовите продукты реакции.
31. Напишите формулу вещества, имеющего название 3-метил пентанон-2, а также его метамер и изомер, если они возможны. Назовите их по научной и рациональной номенклатуре.
32. Напишите реакцию получения полуацетала и ацетала из этанола и этанала. Назовите продукты реакции.
33. Напишите реакцию взаимодействия пропанона с гидросиламином. Назовите продукты реакции.
34. Напишите реакцию β -окисления масляной кислоты. Назовите продукты реакции.
35. Напишите реакцию омыления смешанного жидкого жира. Назовите продукты реакции.
36. Напишите формулу вещества, имеющего название 3-метил пентаналь и его изомеры с пятью углеродными атомами в главной цепи. Назовите их по научной номенклатуре.
37. Напишите реакцию получения полукетала и кетала из пропанона и этанола. Назовите продукты реакции.
38. Напишите реакцию полимеризации 3-х молекул метанала. Назовите продукт реакции.
39. Напишите реакцию получения свинцового мыла. Назовите исходные продукты реакции.
40. Напишите реакцию омыления простого жидкого жира. Назовите продукты реакции.
41. Напишите формулу вещества, имеющего название пентанон-2, а также его метамер и изомер, если они возможны. Назовите их по научной и рациональной номенклатуре.
42. Напишите реакцию взаимодействия уксусного альдегида с пропиловым спиртом (в присутствии минеральной кислоты). Назовите их.
43. Соль каких карбоновых кислот надо подвергнуть пиролизу, чтобы получить метилпропилкетон? Напишите реакцию.
44. Напишите реакцию получения амида масляной кислоты. Назовите исходные продукты реакции.
45. Напишите реакцию получения твердого мыла из простого жидкого жира. Назовите все вещества.
46. Напишите формулу вещества, имеющего название 2-метил пентаналь и его изомеры с пятью углеродными атомами в главной цепи. Назовите их по научной номенклатуре.
47. Напишите реакцию кротоновой конденсации уксусного альдегида. Назовите продукты реакции.
48. Напишите реакцию получения гексана-2 из соответствующего дигалогенопроизводного. Назовите исходный реагент.
49. Какая из кислот дает реакцию серебряного зеркала. Напишите реакцию.
50. Напишите реакцию гидрогенизации простого жидкого жира. Назовите все вещества.

Задания по теме «Гетероциклы»

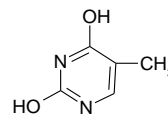
1. Назовите и определите по классификации гетероциклических соединений принадлежность соединения, имеющего строение:



2. Напишите реакцию по схеме: тиофен + азотная кислота \rightarrow ... Назовите продукт реакции.

3. Напишите схему перехода урацила из енольной формы в кето.

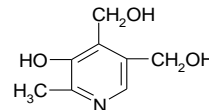
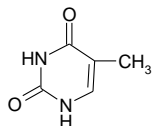
4. Назовите и определите по классификации гетероциклических соединений принадлежность соединения, имеющего строение:



5. Напишите реакцию по схеме: тиофен + серная кислота \rightarrow ... Назовите продукт реакции.

6. Напишите схему перехода тимина из енольной формы в кето.

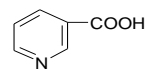
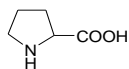
7. Назовите и определите по классификации гетероциклических соединений принадлежность соединения, имеющего строение:



8. Напишите реакцию по схеме: тиофен + бромная вода \rightarrow ... Назовите продукт реакции.

9. Напишите схему перехода цитозина из енольной формы в кето.

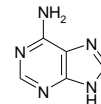
10. Назовите и определите по классификации гетероциклических соединений принадлежность соединения, имеющего строение:



11. Напишите реакцию по схеме: тиофен + Cl₂ → ... Назовите продукт реакции.

12. Напишите схему перехода гуанина из енольной формы в кето.

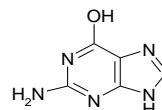
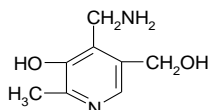
13. Назовите и определите по классификации гетероциклических соединений принадлежность соединения, имеющего строение:



14. Напишите реакцию по схеме: фуран + Br₂ → ... Назовите продукт реакции.

15. Напишите схему перехода гипоксантина из енольной формы в кето.

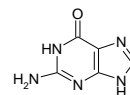
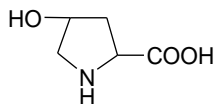
16. Назовите и определите по классификации гетероциклических соединений принадлежность соединения, имеющего строение:



17. Напишите реакцию по схеме: фуран + Cl₂ → ... Назовите продукт реакции.

18. Напишите схему перехода ксантина из енольной формы в кето.

19. Назовите и определите по классификации гетероциклических соединений принадлежность соединения, имеющего строение:



20. Напишите реакцию по схеме: пиррол + Cl₂ → ... Назовите продукт реакции.

21. Напишите схему перехода мочевиной кислоты из енольной формы в кето.

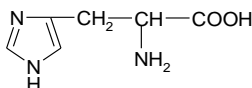
22. Назовите и определите по классификации гетероциклических соединений принадлежность соединения, имеющего строение:



23. Напишите реакцию по схеме: пиррол + Br₂ → ... Назовите продукт реакции.

24. Напишите реакцию образования нуклеозида, содержащего в своем составе урацил.

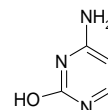
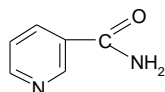
25. Назовите и определите по классификации гетероциклических соединений принадлежность соединения, имеющего строение:



26. Напишите реакцию по схеме: пиррол + H₂ → ... Назовите продукт реакции.

27. Напишите реакцию образования нуклеозида, содержащего в своем составе тимин.

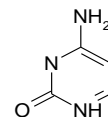
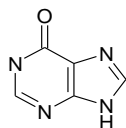
28. Назовите и определите по классификации гетероциклических соединений принадлежность соединения, имеющего строение:



29. Напишите реакцию по схеме: тиофен + H₂ → ... Назовите продукт реакции.

30. Напишите реакцию образования нуклеозида, содержащего в своем составе производное пиримидина - цитозин.

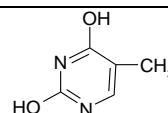
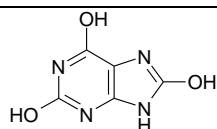
31. Назовите и определите по классификации гетероциклических соединений принадлежность соединения, имеющего строение:



32. Напишите реакцию по схеме: фуран + H₂ → ... Назовите продукт реакции.

33. Напишите реакцию образования нуклеозида, содержащего в своем составе аденин.

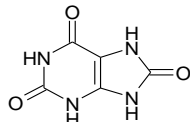
34. Назовите и определите по классификации гетероциклических соединений принадлежность соединения, имеющего строение:



35. Приведите примеры биологически активных соединений на основе пиррола.

36. Напишите реакцию образования нуклеозида, содержащего в своем составе гуанин.

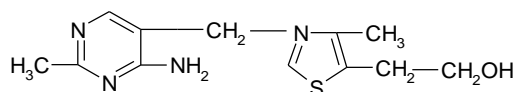
37. Назовите и определите по классификации гетероциклических соединений принадлежность соединения, имеющего строение:



38. Напишите реакцию взаимодействия пиридин + азотная кислота → ... Назовите продукт реакции.

39. Напишите реакцию образования нуклеотида, содержащего в своем составе урацил.

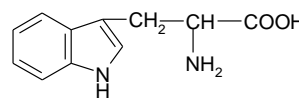
40. Назовите и определите по классификации гетероциклических соединений принадлежность соединения, имеющего строение:



41. Напишите реакцию взаимодействия пиридин + серная кислота → ... Назовите продукт реакции.

42. Напишите реакцию образования нуклеотида, содержащего в своем составе тимин.

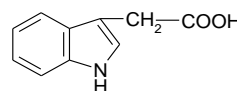
43. Назовите и определите по классификации гетероциклических соединений принадлежность соединения, имеющего строение:



44. Напишите реакцию: пиридин + Br₂ → ... Назовите продукт реакции.

45. Напишите реакцию образования нуклеотида, содержащего в своем составе цитозин.

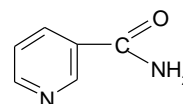
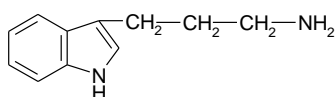
46. Назовите и определите по классификации гетероциклических соединений принадлежность соединения, имеющего строение:



47. Напишите реакцию: пиридин + KOH → ... Назовите продукт реакции.

48. Напишите реакцию образования нуклеотида, содержащего в своем составе аденин.

49. Назовите и определите по классификации гетероциклических соединений принадлежность соединения, имеющего строение:



50. Приведите примеры биологически активных соединений на основе пиридина

Задания для индивидуальных домашних заданий содержатся в методических рекомендациях:

1. Шакирова, С.С. Химия [Электронный ресурс]: метод. рекомендации по организации самостоятельной работы обучающихся по направлению подготовки 35.03.07 Технология производства и переработки сельскохозяйственной продукции, профиль Технология производства, хранения и переработки продукции животноводства и растениеводства, уровень высш. образования – бакалавриат, форма обучения – очная / С.С. Шакирова, М.В. Елисеенкова. – Троицк: ФГБОУ ВО Южно-Уральский ГАУ, 2020. – 74 с. – Режим доступа: <https://edu.sursau.ru/course/view.php?id=2840>, <http://nb.sursau.ru:8080/localdocs/ivm/030011.pdf>

4.2. Процедуры и оценочные средства для проведения промежуточной аттестации

4.2.1. Зачет

Зачет является формой оценки качества освоения обучающимися образовательной программы по дисциплине. Он проводится в соответствии с расписанием сессии в первом семестре, которое размещается на информационных стендах деканата и кафедры, а также на официальном сайте Университета. Вопросы к зачету составляются на основании действующей рабочей программы дисциплины, и доводятся до сведения студентов в начале семестра.

Присутствие посторонних лиц в ходе проведения аттестационных испытаний без разрешения декана не допускается. В случае отсутствия ведущего преподавателя аттестационные испытания проводятся преподавателем, назначенным распоряжением заведующего кафедрой.

Основанием допуска студента к сдаче зачета является зачетно-экзаменационная ведомость. Оценку за экзамен преподаватель выставляет в зачетно - экзаменационную ведомость и сдает после оформления в деканат в день экзамена.

Форма проведения зачета – виде опроса или по тестам. Вопросы утверждаются на заседании кафедры.

Критерии оценки ответа студента (табл.) доводятся до сведения студентов до начала зачета. Результат зачета объявляется студенту непосредственно после его сдачи, затем выставляется в зачетно-экзаменационную ведомость и зачетную книжку.

Шкала	Критерии оценивания
Оценка 5 (отлично) зачтено	всестороннее, систематическое и глубокое знание теоретического материала дисциплины, усвоение основной и дополнительной литературы, рекомендованной программой дисциплины, правильное решение упражнения или задачи.
Оценка 4 (хорошо) зачтено	полное знание программного материала, усвоение основной литературы, рекомендованной в программе, наличие малозначительных ошибок в решении упражнения или задачи, или недостаточно полное раскрытие содержания вопроса.
Оценка 3 (удовлетворительно) зачтено	знание основного программного материала в минимальном объеме, погрешности принципиального характера в ответе на экзамене и в решении упражнения или задачи.
Оценка 2 (неудовлетворительно) Не зачтено	пробелы в знаниях основного программного материала, принципиальные ошибки при ответе на вопросы и в решении упражнения или задачи.

При проведении зачета в аудитории не должно находиться более восьми обучающихся на одного преподавателя. При сдаче зачета студент входит в аудиторию, предъявляет зачетную книжку.

Время подготовки ответа при сдаче зачета в устной/письменной форме должно составлять не менее 20 минут (по желанию обучающегося ответ может быть досрочным). Время ответа - не более 5 минут. При подготовке к ответу обучающийся, как правило, ведет записи в листе устного ответа, который затем (по окончании зачета) сдается преподавателю.

Нарушение дисциплины, списывание, использование обучающимися неразрешенных печатных и рукописных материалов, мобильных телефонов, коммуникаторов, планшетных компьютеров, ноутбуков и других видов личной коммуникационной и компьютерной техники во время аттестационных испытаний запрещено. В случае нарушения этого требования, преподаватель обязан удалить обучающегося из аудитории и проставить ему в ведомости оценку «Не зачтено».

Преподавателю предоставляется право задавать обучающимся дополнительные вопросы в рамках программы дисциплины текущего семестра, а также, помимо теоретических вопросов, и практические, которые изучались на занятиях. Выставление зачета, полученного при подведении результатов промежуточной аттестации, в аттестационную ведомость и зачетную книжку проводится в присутствии самого обучающегося. Преподаватели несут персональную ответственность за своевременность и точность внесения записей о результатах промежуточной аттестации в аттестационную ведомость и в зачетные книжки.

Инвалиды и лица с ограниченными возможностями здоровья, могут сдавать зачет в межсессионный период в сроки, установленные индивидуальным учебным планом. Инвалиды и лица с

ограниченными возможностями здоровья, имеющие нарушения опорно-двигательного аппарата, допускаются на аттестационные испытания в сопровождении ассистентов-сопровождающих.

Обучающиеся имеют право на передачу результатов освоения ими дисциплин.

Вопросы к зачету по дисциплине «Химия» I семестр

Код и наименование индикатора компетенции
ИД – 1. ОПК - 1
Решает типовые задачи профессиональной деятельности на основе знаний основных законов математических, естественнонаучных дисциплин с применением информационно-коммуникационных технологий
Теоретический блок
<ol style="list-style-type: none">1. Основные законы химии: закон постоянства состава, закон сохранения массы, закон Авогадро, закон кратных отношений, закон эквивалентов.2. Классы неорганических соединений. Оксиды. Классификация, номенклатура, способы получения, химические свойства.3. Классы неорганических соединений. Кислоты. Классификация, номенклатура, способы получения, химические свойства.4. Классы неорганических соединений. Основания. Классификация, номенклатура, способы получения, химические свойства.5. Классы неорганических соединений. Соли. Классификация, номенклатура, способы получения, химические свойства.6. Строение атома: развитие представлений о строении атома (т. Томсона, т. Резерфорда, т. Бора); современная модель строения атома.7. Волновая функция, квантовые числа.8. Электронные конфигурации атомов, принципы Пауля и наименьшей энергии, правила Клечковского и Гунда.9. Напишите электронные формулы атома железа, ионов Fe^{2+} и Fe^{3+}. Докажите с помощью электронно-графической схемы, что максимальная валентность железа в соединениях равна 6.10. Периодическая система элементов. История создания ПСЭ. Периодический закон Д.И. Менделеева. Виды ПСЭ. Структура ПСЭ: период, группа, семейства, ряды.11. Периодический характер изменения свойств атомов элементов. Атомный радиус, энергия ионизации, сродство к электрону, электроотрицательность, степень окисления, окислительно-восстановительные свойства.12. Химическая связь. Природа и условия образования химической связи.13. Виды химической связи и её количественные характеристики.14. Ковалентная связь, квантово-механическое объяснение образования связи. Методы расчета ковалентной связи МВС.15. Гибридизация атомных орбиталей.16. Понятие о растворах, классификация, растворимость.17. Теории растворов.18. Способы выражения концентрации растворов (ω, об.%, C_m, C_n, C_m, T).19. Основные положения теории электролитической диссоциации. Степень и константа диссоциации.20. Закон разбавления Оствальда. Понятие о сильных и слабых электролитах.21. Сильные электролиты. Теория Дебая-Хюккеля, коэффициент активности, ионная сила растворов.22. Слабые электролиты. Произведение растворимости.23. Теории кислот и оснований: т. Аррениуса, т. Бренстеда-Лоури, т. Льюиса, т. Пирсона.24. Ионное произведение воды, водородный и гидроксильный показатели.25. Гидролиз солей. Степень и константа гидролиза.26. Основные положения теории ОВР.27. Методы расчета окислительно-восстановительных реакций: метод электронного баланса.28. Основные окислители и восстановители. Влияние реакции среды на поведение окислителей. Расчет эквивалентной массы окислителя.29. Химическая кинетика. Скорость реакции. Молекулярность и порядок реакции.30. Зависимость константы скорости реакции от температуры. Изменение энергии системы в ходе реакции. Энергия активации.31. Влияние температуры на скорость химической реакции. Уравнение Аррениуса, его анализ.32. Влияние концентрации на скорость химической реакции. Уравнение ЗДМ, его анализ.33. Катализ. Общий механизм действия катализаторов. Ферментативный катализ.34. Какие весы и посуда используются для приготовления растворов с точной концентрацией? Молярная концентрация эквивалента. Вычислите нормальность раствора, в 100 мл которого содержится 0,49 г серной кислоты.35. Как правильно приготовить титрованный раствор? Как приготовить 100 мл 0,1н. раствора из 1н. раствора соляной кислоты?36. Характеристика s-,p-,d-элементов по положению в ПСЭ.37. Дайте общую характеристику элемента Са (строение атома, электронная формула, валентные возможности,

- степень окисления, основные химические свойства, нахождение в природе, получение и применение соединений).
38. Дайте общую характеристику элемента N (строение атома, электронная формула, валентные возможности, степень окисления, основные химические свойства, нахождение в природе, получение и применение соединений).
 39. Дайте общую характеристику элемента K (строение атома, электронная формула, валентные возможности, степень окисления, основные химические свойства, нахождение в природе, получение и применение соединений).
 40. Дайте общую характеристику элемента Mg (строение атома, электронная формула, валентные возможности, степень окисления, основные химические свойства, нахождение в природе, получение и применение соединений).
 41. Дайте общую характеристику элемента Mn (строение атома, электронная формула, валентные возможности, степень окисления, основные химические свойства, нахождение в природе, получение и применение соединений).
 42. Дайте общую характеристику элемента Ni (строение атома, электронная формула, валентные возможности, степень окисления, основные химические свойства, нахождение в природе, получение и применение соединений).
 43. Дайте общую характеристику элемента S (строение атома, электронная формула, валентные возможности, степень окисления, основные химические свойства, нахождение в природе, получение и применение соединений).
 44. Дайте общую характеристику элемента P (строение атома, электронная формула, валентные возможности, степень окисления, основные химические свойства, нахождение в природе, получение и применение соединений).
 45. Дайте общую характеристику элемента Cd (строение атома, электронная формула, валентные возможности, степень окисления, основные химические свойства, нахождение в природе, получение и применение соединений).
 46. Дайте общую характеристику элемента Pb (строение атома, электронная формула, валентные возможности, степень окисления, основные химические свойства, нахождение в природе, получение и применение соединений).
 47. Дайте общую характеристику элемента Hg (строение атома, электронная формула, валентные возможности, степень окисления, основные химические свойства, нахождение в природе, получение и применение соединений).
 48. Дайте общую характеристику элемента Cs (строение атома, электронная формула, валентные возможности, степень окисления, основные химические свойства, нахождение в природе, получение и применение соединений).
 49. Дайте общую характеристику элемента Al (строение атома, электронная формула, валентные возможности, степень окисления, основные химические свойства, нахождение в природе, получение и применение соединений).
 50. Дайте характеристику элемента № 25: положение в периодической системе, строение атома, свойства оксидов и гидроксидов.
 51. Комплексные соединения. Теория Вернера.
 52. Номенклатура и классификация комплексных соединений.
 53. Диссоциация комплексных соединений. Константа стойкости и нестойкости комплексного иона.
 54. Аналитические задачи и принципы аналитических определений.
 55. Классификация аналитических методов анализа.
 56. Уровни организации аналитического процесса.
 57. Определение и классификация методов объемного анализа. Основные положения титриметрии.
 58. Стандартные растворы. Требования к стандартным веществам.
 59. Инструментальные методы анализа, их классификация и основные характеристики.
 60. Фотокolorиметрия.

Практический блок

61. Закон эквивалентов. Хлорид металла содержит 69% хлора, атомная масса металла равна 47,90. Вычислите эквивалентную массу металла и его валентность.
62. Двухвалентный металл массой 6,5 г. вытесняет из кислоты 2,24 л водорода (н.у.). Используя закон эквивалентов, вычислите атомную массу металла. Какой это металл?
63. Перечислите кислородсодержащие кислоты азота. Напишите формулы дихромата калия и гидроортофосфата алюминия, изобразите их графически. Дайте название и напишите графическую формулу соли $\text{Cu}(\text{HSO}_3)_2$.
64. Объясните, может ли соляная кислота образовывать кислые соли при взаимодействии со щелочами. Напишите формулы нитрата дигидроксижелеза (III) и гидрокарбоната цинка, изобразите их графически.
65. Вычислите массовую долю, молярную концентрацию и молярную концентрацию эквивалента раствора питьевой соды, в 0,02 л которого содержится 16,96 г растворенного вещества, плотность раствора 1,08 г/мл.
66. 25 мл 10%-ного раствора HCl с плотностью 1,05 г/мл разбавили водой до 500 мл. Вычислите pH разбавленного раствора, принимая $\alpha = 1$.
67. Составьте уравнение диссоциации сульфата гидроксокальция, хлорной кислоты, гидроксида свинца (II). В каком направлении сместится равновесие при добавлении серной кислоты к раствору гидроксида свинца?
68. pH раствора уксусной кислоты равен 3. Определить молярную и молярную концентрацию эквивалента раствора кислоты, ($K_{\text{снзсоон}} = 1,8 \cdot 10^{-5}$).
69. Вычислить эквиваленты окислителей и восстановителей и указать тип окислительно-восстановительной реакции:
 $\text{KOH} + \text{Cl}_2 \rightarrow$
70. Слили по 200 мл растворов соляной кислоты с массовой долей 0,38 и плотностью 1,18 г/см³ и с массовой долей 0,18 и плотностью 1,09 г/см³. Полученный раствор разбавили водой до 1 л. Определить pH полученного раствора.
71. Какие из солей – сульфат хрома (III), сульфид калия, хлорид натрия - подвергаются гидролизу? Составьте ионные и молекулярные уравнения гидролиза.
72. Разберите строение комплексной соли $[\text{Ni}(\text{H}_2\text{O})_5\text{CN}] \text{Cl}$. Определите заряд иона комплексобразователя, его координационное число, укажите типы химической связи и диссоциацию в водном растворе.
73. Есть ли различие в окислении Cr^{3+} в кислой и щелочной среде? Составьте уравнения реакций.

74. Сколько мл 20%-ного раствора едкого натра ($\rho=1,2$ г/мл) требуется для полного растворения 5,2 г хрома?
75. На титрование 15 мл раствора NaOH затрачено 20 мл 0,09 М раствора HCl. Определите массу щелочи в 500 мл этого раствора.
76. Сколько потребуется граммов нитрата серебра для осаждения хлорид-ионов из 200 мл 0,1 М раствора соляной кислоты.
77. Вычислите массу навески для приготовления стандартного раствора гидроксида кальция объемом 500 мл.
78. Составьте окислительно-восстановительную реакцию $\text{KMnO}_4 + \text{HCl} \rightarrow \dots$, укажите окислитель, восстановитель, процесс восстановления и окисления.
79. Реакция выражается схемой: $\text{HCl} + \text{CrO}_3 = \text{Cl}_2 + \text{CrCl}_3 + \text{H}_2\text{O}$
Составьте электронное уравнение. Расставьте коэффициенты в уравнении реакции. Укажите, какое вещество является окислителем, какое - восстановителем; какое вещество окисляется, какое - восстанавливается.
80. Реакция выражается схемой: $\text{Cd} + \text{KMnO}_4 + \text{H}_2\text{SO}_4 = \text{CdSO}_4 + \text{MnSO}_4 + \text{K}_2\text{SO}_4 + \text{H}_2\text{O}$
Составьте электронное уравнение. Расставьте коэффициенты в уравнении реакции. Укажите, какое вещество является окислителем, какое - восстановителем; какое вещество окисляется, какое - восстанавливается.
81. Напишите реакции гидролиза солей: Na_2CO_3 , CuSO_4 , $(\text{NH}_4)_2\text{CO}_3$.
82. Определить pH насыщенного раствора $\text{Mg}(\text{OH})_2$, если величина $\text{P.P.} = 6,8 \cdot 10^{-12}$.
83. Перечислите кислородсодержащие кислоты хлора. Дайте название и напишите графическую формулу соли $\text{Cu}(\text{ClO}_3)_2$.
84. Вычислить молярность и нормальность 49%-ного р-ра H_3PO_4 ($\rho=1,33$ г/мл).
85. pH раствора равна 4,0. Вычислить $[\text{H}^+]$ и $[\text{OH}^-]$.
86. 3,2г фосфорной кислоты содержится в 100 мл раствора. Определить $\text{H.}, \text{C. \%}$ ($\rho=1,0$ г/мл).
87. Определить pH раствора, в 1л которого содержится 0,1г NaOH. Диссоциацию щелочи считать полной.
88. Как изменится скорость реакции $2\text{CO} + \text{O}_2 = 2\text{CO}_2$, если объем газовой смеси уменьшить в 2 раза.
89. Сколько литров 0,1 н. раствора AgNO_3 необходимо для обменной реакции с 0,5л 0,2 н. раствора AlCl_3 ?
90. При охлаждении 300г 15%-ного р-ра часть растворенного вещества выпала в осадок, и концентрация раствора стала равной 8%. Чему равна масса выпавшего в осадок вещества?

Вопросы к зачету по дисциплине «Химия» II семестр

Код и наименование индикатора компетенции
ИД – 1. ОПК - 1
Решает типовые задачи профессиональной деятельности на основе знаний основных законов математических, естественнонаучных дисциплин с применением информационно-коммуникационных технологий
Теоретический блок
1. Теория строения органических соединений А.М. Бутлерова.
2. Электронные воззрения в органической химии.
3. Типы и природа связей в молекулах органических соединений (ионная, ковалентная, донорно-акцепторная и т.д.).
4. Классификация органических веществ.
5. Углеводороды, понятие и классификация.
6. Гомологический ряд, номенклатура, изомерия алканов.
7. Понятие о первичном, вторичном, третичном, четвертичном атоме углерода.
8. Радикалы, определение, первичные, вторичные, третичные радикалы. Гомологический ряд радикалов алкилов.
9. Непредельные углеводороды ряда этилена. Гомологический ряд, изомерия, номенклатура, способы получения, химические свойства.
10. Непредельные углеводороды ряда ацетиленов. Гомологический ряд, изомерия, номенклатура, способы получения, химические свойства.
11. Диеновые углеводороды. Классификация.
12. Особенности строения сопряженных диенов, способы получения, химические свойства.
13. Каучуки и полимеры, особенности строения, способы получения.
14. Физические свойства каучуков и полимеров. Формулы представителей.
15. Ароматические углеводороды: классификация, формулы представителей.
16. Гомологический ряд, номенклатура, изомерия аренов.
17. Электронное строение бензола.
18. Способы получения бензола и его гомологов.
19. Химические свойства бензола, правила ориентации в бензольном ядре, заместители 1 и 2 рода.
20. Алициклические углеводороды, классификация, формулы представителей.
21. Циклоалканы, гомологический ряд, номенклатура, виды изомерии, способы получения, химические свойства.
22. Теория напряжения Байера.
23. Галогенопроизводные углеводородов: номенклатура, изомерия, способы получения и их значение.
24. Хлороформ, йодоформ, четыреххлористый углерод, их применение в народном хозяйстве, ветеринарии.

25. Химические и физические свойства галогенопроизводных углеводов.
26. Спирты. Характеристика, классификация, распространение, значение.
27. Одноатомные спирты. Структура, гомологический ряд, изомерия, номенклатура
28. Способы получения, химические свойства одноатомных спиртов.
29. Трехатомные спирты - глицерин, получение.
30. Физические и химические свойства трехатомных спиртов.
31. Двухатомные спирты: гомологический ряд, изомерия, номенклатура.
32. Способы получения и химические свойства двухатомных спиртов.
33. Фенолы: классификации, формулы представителей.
34. Способы получения фенолов.
35. Физические и химические свойства фенолов.
36. Простые эфиры: номенклатура, изомерия.
37. Способы получения, химические свойства простых эфиров.
38. Альдегиды. Характеристика класса, гомологический ряд, изомерия, номенклатура.
39. Понятие об электронном строении карбонильной группы, способы получения, химические свойства.
40. Кетоны. Характеристика класса, гомологический ряд, изомерия, номенклатура.
41. Способы получения и химические свойства кетонов.
42. Карбоновые кислоты. Характеристика класса и классификация.
43. Строение карбоксильной группы. Мезомерия аниона.
44. Одноосновные кислоты. Распространение, гомологический ряд, номенклатура, изомерия.
45. Физические и химические свойства монокарбоновых кислот.
46. Предельные ВЖК. Изомерия, номенклатура.
47. Способы получения, химические свойства предельных ВЖК.
48. Непредельные ВЖК. Способы получения, физические и химические свойства.
49. Оксикислоты: классификация, номенклатура. Понятие об атомности и основности оксикислот.
50. Способы получения оксикислот.
51. Оксикислоты: понятие об асимметрическом атоме углерода.
52. Оптическая изомерия. Антиподы, рацемическая смесь, яблочная, винная, лимонная кислоты. Получение реактива Фелинга.
53. Жиры, классификация, физические свойства жиров.
54. Химические свойства твёрдых жиров.
55. Химические свойства жидких жиров.
56. Физические свойства жиров (йодное число, число омыления, кислотное число, температура плавления жира).
57. Аминокислоты: классификация, номенклатура, способы получения и химические свойства. Белки.
58. Углеводы (моносахариды): классификация, номенклатура, способы получения и химические свойства, биологическое значение.
59. Углеводы (ди- и полисахариды): классификация, номенклатура, способы получения и химические свойства, биологическое значение
60. Гетероциклические соединения: классификация, формулы представителей, биологическая роль, химические свойства

Практический блок

1. Способы получения алканов на примере метана.
2. Химические свойства алканов на примере метана и пропана.
3. Способы получения алкенов на примере этилена.
4. Физические и химические свойства алкенов на примере этилена.
5. Способы получения алкинов на примере ацетилен.
6. Физические и химические свойства алкинов на примере ацетилен.
7. Способы получения алкадиенов на примере бутадиена 1,3.
8. Химические свойства алкадиенов на примере бутадиена 1,3.
9. Химические свойства гомологов бензола на примере толуола.
10. Химические свойства многоядерных ароматических углеводов с конденсированными ядрами на примере нафталина.
11. Способы получения циклоалканов на примере циклогексана и циклопропана.
12. Химические свойства циклоалканов на примере циклогексана и циклопропана.
13. Способы получения одноатомных спиртов на примере этанола.
14. Химические свойства одноатомных спиртов на примере этанола.
15. Способы получения двухатомных спиртов на примере этиленгликоля.
16. Химические свойства двухатомных спиртов на примере этиленгликоля.
17. Способы получения альдегидов на примере ацеталь.
18. Физические и химические свойства альдегидов на примере ацеталь.
19. Способы получения кетонов на примере ацетона.
20. Физические и химические свойства кетонов на примере ацетона.
21. Способы получения и химические свойства одноосновных карбоновых кислот на примере уксусной кислоты.
22. Оптические изомеры винной кислоты.

23. Химические свойства анилина.
24. Химические свойства аминокислот на примере глицина, аланина.
25. Способы получения аминокислот на примере глицина, аланина.
26. Способы получения углеводов на примере глюкозы, фруктозы.
27. Химические свойства углеводов на примере глюкозы, фруктозы.
28. Химические свойства углеводов на примере крахмала и клетчатки.
29. Отличие крахмала и гликогена.
30. Строение нуклеозидов и нуклеотидов на примере АТФ, АМФ, АДФ, ТТФ, ГТФ, УТФ, ЦТФ

Тестовые задания по дисциплине

Код и наименование индикатора компетенции																																				
ИД – 1. ОПК - 1																																				
Решает типовые задачи профессиональной деятельности на основе знаний основных законов математических, естественнонаучных дисциплин с применением информационно-коммуникационных технологий																																				
Оценочные средства																																				
<p>1. Наименьшая частица вещества, обладающая всеми его химическими свойствами - это ...</p> <ol style="list-style-type: none"> 1) ион 2) атом 3) молекула 4) радикал <p>2. Вещества, состав которых выражается формулами с целочисленными индексами - это ...</p> <ol style="list-style-type: none"> 1) бертоллиды 2) комплексоны 3) дальтониды 4) простые вещества <p>3. Степень окисления у хрома в соединении дихромата калия $K_2Cr_2O_7$ равна...</p> <table style="width: 100%; border: none;"> <tr> <td style="width: 50%;">1) + 12</td> <td style="width: 50%;">2) + 6</td> </tr> <tr> <td>3) + 7</td> <td>4) + 2</td> </tr> </table> <p>4. Установите соответствие между единицами измерения и показателями массы.</p> <table style="width: 100%; border: none;"> <tr> <td style="width: 50%;">1) Абсолютная атомная масса (A)</td> <td style="width: 50%;">А) г/моль</td> </tr> <tr> <td>2) Относительная атомная масса (Ar)</td> <td>Б) кг</td> </tr> <tr> <td>3) Молярная масса (M)</td> <td>В) а.е.м.</td> </tr> </table> <p>5. Число Авогадро равно _____</p> <p>6. Число Авогадро показывает...</p> <ol style="list-style-type: none"> 1) число структурных единиц, содержащихся в одном моле вещества 2) число атомов в молекуле 3) количество вещества 4) число атомов в одном грамме вещества <p>7. Совокупность атомов или молекул - это ...</p> <table style="width: 100%; border: none;"> <tr> <td style="width: 50%;">1) смесь</td> <td style="width: 50%;">2) вещество</td> </tr> <tr> <td>3) химический элемент</td> <td>4) сложное вещество</td> </tr> </table> <p>8. Аллотропные видоизменения углерода...</p> <table style="width: 100%; border: none;"> <tr> <td style="width: 50%;">1) карбон, соль, озон</td> <td style="width: 50%;">2) карбин, графит, алмаз</td> </tr> <tr> <td>3) сажа, сода, углекислый газ</td> <td>4) уголь, известь, поташ</td> </tr> </table> <p>9. Реакция между растворами аммиака и хлороводорода относится к ... взаимодействию.</p> <table style="width: 100%; border: none;"> <tr> <td style="width: 50%;">1) кислотнo-основному</td> <td style="width: 50%;">2) каталитическому</td> </tr> <tr> <td>3) нуклеофильному</td> <td>4) окислительно-восстановительному</td> </tr> </table> <p>10. Сумма коэффициентов в сокращенном ионном уравнении $K_3PO_4 + CaCl_2 \rightarrow$ равна...</p> <table style="width: 100%; border: none;"> <tr> <td style="width: 50%;">1) 3</td> <td style="width: 50%;">3) 6</td> </tr> <tr> <td>2) 18</td> <td>4) 9</td> </tr> </table> <p>11. В 196 г серной кислоты содержится _____ моль вещества.</p> <table style="width: 100%; border: none;"> <tr> <td style="width: 50%;">1) 1</td> <td style="width: 50%;">3) 0,1</td> </tr> <tr> <td>2) 2</td> <td>4) 0,2</td> </tr> </table> <p>12. Масса карбида кальция, в которой содержится $1,505 \cdot 10^{23}$ атомов углерода, равнаграмм.</p> <table style="width: 100%; border: none;"> <tr> <td style="width: 50%;">1) 18</td> <td style="width: 50%;">2) 8</td> </tr> <tr> <td>3) 10</td> <td>4) 16</td> </tr> </table> <p>13. 2 моля воды имеют массу _____ грамм.</p> <table style="width: 100%; border: none;"> <tr> <td style="width: 50%;">1) 18</td> <td style="width: 50%;">2) 29</td> </tr> </table>	1) + 12	2) + 6	3) + 7	4) + 2	1) Абсолютная атомная масса (A)	А) г/моль	2) Относительная атомная масса (Ar)	Б) кг	3) Молярная масса (M)	В) а.е.м.	1) смесь	2) вещество	3) химический элемент	4) сложное вещество	1) карбон, соль, озон	2) карбин, графит, алмаз	3) сажа, сода, углекислый газ	4) уголь, известь, поташ	1) кислотнo-основному	2) каталитическому	3) нуклеофильному	4) окислительно-восстановительному	1) 3	3) 6	2) 18	4) 9	1) 1	3) 0,1	2) 2	4) 0,2	1) 18	2) 8	3) 10	4) 16	1) 18	2) 29
1) + 12	2) + 6																																			
3) + 7	4) + 2																																			
1) Абсолютная атомная масса (A)	А) г/моль																																			
2) Относительная атомная масса (Ar)	Б) кг																																			
3) Молярная масса (M)	В) а.е.м.																																			
1) смесь	2) вещество																																			
3) химический элемент	4) сложное вещество																																			
1) карбон, соль, озон	2) карбин, графит, алмаз																																			
3) сажа, сода, углекислый газ	4) уголь, известь, поташ																																			
1) кислотнo-основному	2) каталитическому																																			
3) нуклеофильному	4) окислительно-восстановительному																																			
1) 3	3) 6																																			
2) 18	4) 9																																			
1) 1	3) 0,1																																			
2) 2	4) 0,2																																			
1) 18	2) 8																																			
3) 10	4) 16																																			
1) 18	2) 29																																			

- 3) 36 4) 46
14. 2 моля серной кислоты имеют массу _____ грамм.
- 1) 98 2) 198
3) 196 4) 192
15. В 49 г серной кислоты содержится _____ моль эквивалента вещества.
- 1) 1 2) 2
3) 0,5 4) 0,2
16. 36 г воды содержит _____ моль вещества.
- 1) 1 2) 2
3) 0,1 4) 0,2
17. В 49 г серной кислоты содержится _____ молей вещества
- 1) 1 2) 2
3) 0,1 4) 0,5
18. Формула оксида марганца (VII) _____ . (Mn₂O₇)
19. В ряду HF → HCl → HBr → HI сила кислот
- 1) увеличивается 2) уменьшается
3) не изменяется 4) изменяется неоднозначно
20. Формула серной кислоты...
- 1) H₂SO₄ 2) H₂SO₃
3) H₂SeO₄ 4) H₂S₂O₃
21. Формула хлористой кислоты...
- 1) HClO₃ 2) HClO
3) HClO₂ 4) HClO
22. Взаимодействие азотной кислоты с не активными металлами обычно происходит без образования ...
- 1) соли 2) оксидов азота
3) воды 3) водорода
23. Формула оксида серы (VI)...
- 1) SO₃ 2) SO
3) SO₂ 4) CrO₃
24. Формула азотной кислоты...
- 1) HNO₂ 2) HNO₃
3) KNO₂ 4) RNO₃
25. Для цепочки превращений FeSO₄ + /KMnO₄ + H₂SO₄/ → X₁ + /KOH/ → X₂^t → X₃ конечным веществом X₃ является ...
- 1) KFeO₂ 2) Fe
3) Fe₂O₃ 4) FeO
26. Формула оксида марганца (VI)...
- 1) Mn₂O₇ 2) MnO
3) MnO₂ 4) MnO₃
27. Формула хлорноватой кислоты...
- 1) HClO₃ 2) HClO₄
3) HClO₂ 4) HClO
28. Формула водородного соединения элемента, образующего высший оксид Э₂O₅ имеет вид....
- 1) ЭН₂ 2) ЭН₄
3) ЭН 4) ЭН₃
29. Наиболее сильным основанием является ...
- 1) Cu(OH)₂ 2) Mg(OH)₂
3) Ba(OH)₂ 4) Sr(OH)₂
30. Установите соответствие между формулой вещества и его классом.
- 1) Na₂O А) соль
2) Na₂SO₄ Б) оксид
3) NaOH В) гидроксид
Г) кислота
31. Формула соли дигидрофосфата кальция _____ .
32. Формула оксида серы (II)...
- 1) SO₃ 2) SO
3) SO₂ 4) CrO₃
33. Формула гидроксида марганца (IV)...
- 1) MnO 2) Mn(OH)₂
3) Mn(OH)₄ 4) MnO₃
34. Формула хлорноватистой кислоты...
- 1) HClO₃ 2) HClO₄

- 3) HClO_2 4) HClO
35. Неорганической кислотой, имеющей полимерное строение, является ...
 1) кремневая 2) сернистая
 3) угольная 4) хлорная
36. В уравнении $\text{NaN}_3 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \dots + \dots$, пропущенными веществами являются ...
 1) NaOH 2) NH_3
 3) N_2O 4) Na_2O
 5) NO
37. Кислая соль образуется при взаимодействии 1 моля Ca(OH)_2 с 1 моль .
 1) CH_3COOH 2) H_3PO_4
 3) HNO_3 4) HCl
38. Формула оксида азота (V)...
 1) N_2O_5 2) NO
 3) NO_2 4) N_2O_3
39. Формула азотистой кислоты...
 1) HNO_2 2) HNO_3
 3) KNO_2 4) KNO_3
40. Установите соответствие между формулой и характером оксида.
 1) MnO А) кислотный
 2) MnO_2 Б) амфотерный
 3) Mn_2O_7 В) основной
41. Формула ортофосфористой кислоты...
 1) HPO_3 2) H_3PO_4
 3) HPO_2 4) H_3PO_3
42. Средняя соль образуется при взаимодействии ...
 1) 1 моль BaSO_4 и 1 моль HCl
 2) 2 моль Mg(OH)_2 и 1 моль HCl
 3) 1 моль Cu(OH)_2 и 2 моль H_2SO_4
 4) 1 моль Ca(OH)_2 и 2 моль HCl
43. Щелочь образуется при ...
 1) разложении воды раскаленным железом
 2) растворением негашеной извести в воде
 3) растворении хлороводорода в воде
 4) горении натрия в воде
44. Формула соли гидрофосфата калия _____.
45. Формула хлороводородной кислоты ...
 1) HCl 2) HClO_4
 3) HClO_2 4) HClO
46. Газообразный хлор можно получить при взаимодействии ...
 1) $\text{HClO}_3 + \text{Mn(OH)}_2$ 2) $\text{HCl} + \text{Mn(OH)}_2$
 3) $\text{HClO}_4 + \text{MnO}_2$ 4) $\text{HCl} + \text{MnO}_2$
47. Кислотные свойства оксидов в ряду $\text{SO}_3 \rightarrow \text{SeO}_3 \rightarrow \text{TeO}_3$
 1) возрастают 2) не изменяются
 3) убывают 4) изменяются неоднозначно
48. $\text{CaH}_2 + \dots \rightarrow \text{Ca(OH)}_2 + \dots$ Пропущенными веществами в схеме реакции являются ...
 1) CaO 2) H_2
 3) O_2 4) H_2O
49. Растворы щелочей реагируют с ...
 1) Zn 2) C
 3) N_2 4) Mn
50. Образование осадка наблюдается при сливании растворов ...
 1) $\text{CuSO}_4 + \text{HNO}_3$ 2) $\text{CuSO}_4 + \text{KOH}$
 3) $\text{K}_2\text{CO}_3 + \text{HNO}_3$ 4) $\text{NaOH} + \text{H}_2\text{SO}_4$
51. Установите соответствие между формулой и названием соединения.
 1) CaHPO_4 А) фосфат кальция
 2) $\text{Ca(H}_2\text{PO}_4)_2$ Б) гидрофосфат кальция
 3) $\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$ В) дигидрофосфат кальция
 Г) суперфосфат кальция
52. Кислотный характер имеют оксиды, образуемые оксидами металлов ...
 1) главных подгрупп 2) с любой степенью окисления
 3) со степенью окисления $> +4$ 4) со степенью окисления $< +4$
53. Формула соли гидрофосфата кальция _____.

54. Формула оксида хрома (III)...
 1) Cl_2O_3 2) CrO
 3) Cr_2O_3 4) CrO_3
55. Формула нитрата аммония...
 1) NH_4NO_2 2) $\text{Ca}(\text{NO}_3)_2$
 3) KNO_2 4) NH_4NO_3
56. Атом углерода в основном состоянии содержит неспаренных электронов ...
 1) 3 3) 0
 2) 2 4) 4
57. Заряд ядра атома железа равен ...
 1) +8 2) +56
 3) +26 4) +16
58. Установите соответствие между математическим выражением и названием уравнения.
 1) уравнение Луи де Бройля А) $E = m \cdot c^2$
 2) уравнение Эйнштейна Б) $E = h \cdot \nu$
 3) уравнение Планка В) $\lambda = h / m \cdot \nu$
59. Общее число электронов у иона Mn^{2+} ...
 1) 23 2) 25
 3) 27 4) 55
60. Установите соответствие между квантовыми числами и их количественными значениями.
 1) Главное квантовое число А) $[1, \dots, \infty]$
 2) Побочное (орбитальное) квантовое число Б) $[-l, 0, +l]$
 3) Магнитное квантовое число В) $[0, n - 1]$
61. Название уравнения, в котором доказывается двойственная природа электрона – это ...
 1) уравнение Аррениуса 2) уравнение Луи де Бройля
 3) уравнение Планка 4) уравнение Нернста
62. Электронная конфигурация атома германия...
 1) $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 3d^6 4s^2 4p^6$
 2) $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 3d^6 4s^2 4p^2$
 3) $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 3d^{10} 4s^2 4p^2$
 4) $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 3d^{10} 4p^4$
63. Иону Mn^{2+} соответствует электронная конфигурация ...
 1) $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^0 4p^5$
 2) $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 4p^5$
 3) $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^0 4p^3$
 4) $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^0 3d^5$
64. Электронную конфигурацию, идентичную конфигурации атома аргона, имеет ион ...
 1) Na^+ 2) Cu^{2+}
 3) S^{2-} 4) F^-
65. Атом серы в нормальном состоянии и атом хрома в максимально возбужденном состоянии имеют соответственно конфигурации валентных электронов ...
 1) $3s^2 3p^4$ и $3d^5 4s^1$ 2) $3s^2 3p^3 3d^1$ и $3d^4 4s^2$
 3) $3s^2 3p^2 3d^2$ и $3d^5 4s^1$ 4) $3s^2 3p^4$ и $3d^4 4s^2$
66. Число валентных электронов у атомов элемента с электронной конфигурацией $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^1 3d^5$ равна
 1) 5 2) 3
 3) 1 4) 6
67. Число неспаренных электронов в атоме брома в основном состоянии равно...
 1) 3 2) 1
 3) 5 4) 7
68. Частицы, обладающие одинаковым строением внешнего энергетического уровня, расположены в ряду
 1) $\text{Ar}^0, \text{Cl}^-, \text{Ca}^{2+}$ 2) $\text{P}^{3-}, \text{S}^0, \text{F}^-$
 3) $\text{Ne}^0, \text{S}^{2-}, \text{Al}^{3+}$ 4) $\text{O}^{2-}, \text{Mg}^{2+}, \text{He}^0$
69. Число неспаренных электронов в атоме хрома в невозбужденном состоянии равно ...
 1) 1 2) 4
 3) 5 4) 6
70. Распаривание электронов при переходе в возбужденное состояние невозможно для атома, символ которого ...
 1) S 2) N
 3) C 4) Cl
71. Электронную конфигурацию внешнего электронного слоя $3s^2 3p^6$ имеют соответственно атомы и ионы ...
 1) $\text{Ar}^0, \text{Cl}^-, \text{S}^{2-}$ 2) $\text{Kr}^0, \text{K}^+, \text{Mg}^{2+}$
 3) $\text{Ne}^0, \text{Cl}^{+5}, \text{Ca}^{2+}$ 4) $\text{P}^0, \text{Cl}^{+3}, \text{Sr}^{2+}$
72. Частицы, обладающие одинаковым строением внешнего энергетического уровня, расположены в ряду

- 3) Na_2O и Cl_2 4) SO_2 и I_2
92. Наибольшим дипольным моментом обладает молекула ...
 1) H_2Te 2) H_2S
 3) H_2Se 4) H_2O
93. Длина связи уменьшается в ряду веществ с формулами ...
 1) CO_2 – SO_2 3) SCl_4 – CF_4
 2) HF – HCl 4) PCl_5 – AsCl_5
94. В образовании химической связи в молекуле H_2SO_4 участвуют _____ электронов.
 1) 14 2) 16
 3) 12 4) 10
95. В образовании химических связей в молекуле сернистой кислоты участвуют ____ электронов.
 1) 14 2) 12
 3) 10 4) 16
96. В молекуле H_2S _____ химическая связь.
 1) ковалентная неполярная 2) водородная
 3) ковалентная полярная 4) донорно-акцепторная
97. В молекуле аммиака все связи
 1) ковалентные неполярные 2) ионные
 3) ковалентные полярные 4) донорно-акцепторные
98. Вещество, в молекуле которого содержится 2 σ - связи и 2 π -связи имеет формулу ...
 1) NO_2 2) H_2CO_3
 3) H_2SO_4 4) CO_2
99. Вещество, в молекуле которого содержатся кратные связи, называется ...
 1) водород 2) этанол
 3) сероводород 4) кислород
100. Число π -связей одинаково в молекулах ...
 1) Cl_2O_7 и P_2O_5 2) CO_2 и C_2H_2
 3) CH_3COOH и CO 4) H_2SO_4 и H_3PO_4
101. В молекуле CO_2 в образовании связей участвуют _____ электрона(-ов).
 1) 8 2) 4
 3) 5 4) 7
102. Вещества, содержащие только ковалентные полярные химические связи, приведены в ряду ...
 1) NO_2 , SOCl_2 , CH_3COOH 2) F_2 , H_2SO_4 , P_2O_5
 3) H_3PO_4 , BF_3 , $\text{CH}_3\text{COONH}_4$ 4) PF_5 , Cl_2O_7 , NaCl
103. В молекуле аммиака атом азота находится в состоянии ...
 1) sp – гибридизации 2) sp^3 – гибридизации
 3) sp^2 – гибридизации 4) покоя
104. неполярной является молекула ...
 1) тетраэдрическая CF_4 2) угловая SO_2
 3) линейная HCN 4) пирамидальная PH_3
105. Молекула CH_4 , в которой атом углерода находится в sp^3 –гибридном состоянии, имеет _____ форму.
 1) плоскую 2) линейчатую
 3) угловую 4) пирамидальную
106. Молекула CO_2 имеет строение....
 1) тетраэдрическое 2) плоское треугольное
 3) линейное 4) угловое
107. Молекула хлорида фосфора, в котором атом фосфора находится в sp^3 - гибридном состоянии, имеет _____ форму.
 1) плоскую 2) линейчатую
 3) пирамидальную 4) угловую
108. Наиболее выражен характер ионной связи в соединении ...
 1) хлорид кальция 3) фторид алюминия
 2) фторид калия 4) хлорид натрия
109. Ионная связь образуется между элементами ...
 1) P и H 2) K и Cl
 3) S и C 4) Mn и O
110. Только полярные молекулы представлены в ряду
 1) BF_3 , CO , SO_2 2) CCl_4 , NO , NO_2
 3) N_2 , SO , H_2O 4) CO_2 , SO_3 , NH_3
111. Степень ионности связей возрастает в ряду ...
 1) BH_3 , BeH_2 , LiH 2) CCl_4 , NaCl , MgCl_2

3) Na₂O, BaO, CO₂ 4) H₂O, CH₄, CaH₂

112. Ионная связь образуется между элементами ...

1) Р и О 2) Li и Cl 3) Н и N С и S

113. Образование водородных связей между молекулами веществ приводит к...

1) повышению температуры кипения
2) понижению температуры кипения
3) изменению окраски
4) выпадению осадка

114. Число лигандов в составе соли гексацианоферрата (II) калия равно

1) 2 2) 6
3) 4 4) 8

115. Комплексная соль K₃[Fe(CN)₆] называется _____.

116. Заряд у иона комплексообразователя в соли K₄[Fe(CN)₆] равен.....

1) + 2 2) + 3
3) + 4 4) + 6

117. CaCO₃ + H₂O + ... → Пропущенными веществами в схеме химической реакции являются ...

1) Ca(HCO₃)₂ 2) CO₂
3) CO 4) Ca(ClO₃)₂

118. При взаимодействии хлора с горячим раствором KOH образуется

1) KClO, Cl₂, H₂ 2) KClO₂, HCl, O₂
3) KCl, KClO₃, H₂O 4) KClO₃, KClO₄, K

119. Полимерное строение имеет ...

1) белый фосфор 2) сера кристаллическая
3) сера пластическая 4) озон

120. Сокращенному ионному уравнению Fe³⁺ + 3 OH⁻ = Fe(OH)₃ соответствует взаимодействие между ...

1) FeCl₃ + Mg(OH)₂ 2) FePO₄ + NH₄OH
3) Fe₂S₃ + KOH 4) Fe₂(SO₄)₃ + KOH

121. Веществом X₃ в цепочке превращений Ag → X₁ + /KOH/ → X₂ + /NH₄OH/ → X₃ является ...

1) [Ag(NH₃)₂]OH 2) AgOH
3) Ag₃N 4) AgNO₃

122. Продуктами в реакции C + H₂SO₄ (конц) являются ...

1) S + CO₂ + H₂O 2) CO₂ + H₂S
3) H₂SO₃ + HCO 4) SO₂ + CO₂ + H₂O

123. В реакции взаимодействия разбавленной серной кислоты с натрием выделяется газ...

1) реакция не идет 2) водород
3) оксид серы (IV) 4) оксид серы (II)

124. Продуктами взаимодействия Al + KOH являются ...

1) KAlO₂ + H₂O 2) KAlO₂ + H₂
3) K[Al(OH)₄] + H₂ 4) Al(OH)₃ + K₂O

125. В цепочке превращений Cu(NO₃)₂ → X → CuSO₄ промежуточным веществом X является ...

1) CuNO₃ 2) CuO
3) CuCl 4) Cu₂O

126. При взаимодействии NO₂ с раствором HNO₃ образуется ...

1) NaNO₃, HNO, H₂ 2) HNO₂, N₂O₅, H₂O
3) NaNO₂, HNO₃, O₂ 4) KNO₂, Na, N₂O₃

127. Вещества с атомной кристаллической решеткой обладают...

1) высокой электропроводностью 2) высокой температурой плавления
3) низкой температурой плавления 4) низкой твердостью

128. Для получения сероводорода в лаборатории не используют реакцию ...

1) S + H₂SO₄ → 2) NaOH + S →
3) K₂SO₄ + H₂ → 4) FeS + HCl →

129. Для защиты железных изделий от коррозии в качестве анодного покрытия используют _____.

130. В цепочке превращений Fe₂O₃ → X₁ + Cl₂ → FeCl₃ + AgNO₃ → X₂ веществами X₁ и X₂ являются

1) Fe(NO₃)₃ и Fe(NO₃)₂
2) Fe и Fe(NO₃)₃
3) Fe₂(SO₄)₃ и AgNO₃
4) FeO и FeCl₂

131. При растворении серы в концентрированной серной кислоте образуются
 1) SO и O₂ 2) SO₃ и H₂
 3) H₂S и H₂O₂ 4) SO₂ и H₂O
132. При растворении фосфора в концентрированной азотной кислоте образуются
 1) H₃PO₄, NO₂, H₂O 2) HPO₃, N₂O, H₂O₂
 3) HPO₃, NO, H₂ 4) HPO₂, N₂O₅, O₂
133. Mg + → + H₂S + H₂O пропущенными веществами в схеме являются...
 1) Mg(OH)₂ 2) H₂SO₄(к)
 3) H₂SO₄(разб) 4) MgSO₄
134. Все вещества реагируют между собой в группе....
 1) KOH, Ca(OH)₂, Fe(OH)₃ 2) BaO, MgO, CuO
 3) HCl, HBr, HI 4) SO₃, CaO, Al₂O₃
135. В лаборатории хлороводород можно получить в результате реакции
 1) NaHCO₃ + CaCl₂ → 2) CaCl₂ + H₂O →
 3) NaClт. + H₂SO₄ → 4) Cl₂ + H₂O →
136. Веществами X₁ и X₂ в цепочке превращений CuSO₄ → X₁ → CuO + /NH₃, t/ → X₂ являются
137. Для цепочки превращений Cu ^{HNO₃} → X₁ ^{NaOH} → X₂ ^t → X₃ конечным веществом X₃ является
 1) Cu₂O 2) Cu(NO₃)₂
 3) CuO 4) [Cu(H₂O)₄]NO₃
138. Cl₂ + → KClO₃ + ... + H₂O. Пропущенными веществами являются
 1) KCl 2) KH 2) KOCl 4) KOH
139. Для цепочки превращений FeCl₂ ^{NaOH} → X₁ ^{O₂ + H₂O} → X₂ ^t → X₃ конечным веществом X₃ является ...
 1) Fe(OH)₂ 2) FeO
 3) Fe₂O₃ 4) Fe(OH)₃
140. Газообразный кислород образуется в реакции, схема которой
 1) H₂O₂ + H₂S → 2) H₂O₂ + H₂I →
 3) H₂O₂ + KJ + H₂SO₄ → 4) H₂O₂ + KMnO₄ + H₂SO₄ →
141. А. Na₂ЭO₄ + H₂SO₄ → Na₂Э₂O₇ + Na₂SO₄ + H₂O;
 Б. Na₂Э₂O₇ + Na₂SO₄ (конц) → ЭO₃ + Na₂SO₄ + H₂O.
 Приведенные схемы реакций характерны для соединений элемента ...
 1) Zn 2) Fe 3) Cu 4) Cr
142. Al₂S₃ + H₂O → ... + ... Продуктами реакции являются вещества
 1) H₂S 2) AlOHs
 3) Al(HS)₃ 4) Al(OH)₃
143. При разложении нитрата серебра образуется ...
 1) Ag₂O + N₂O₅ 2) Ag₂O + N₂O₅ + O₂
 3) Ag + NO₂ + O₂ 4) Ag + N₂O₃ + O₂
144. Для цепочки превращений Fe(OH)₂ + O₂ + H₂O → X₁ ^t → X₂ + Al ^t → X₃ конечным веществом X₃ является
 1) Fe 2) FeO
 3) Fe₂O₃ 4) Fe₃O₄
145. Хлороводород в лаборатории получают при взаимодействии:
 1) NaCl(т) и H₂SO₄(конц) 2) NaCl и H₂SO₄(разб)
 3) H₂ и Cl₂ 4) BaCl₂ и H₂S
146. К точной мерной посуде НЕ относится ...
 1. Пипетка Мора
 2. Бюретка
 3. Мерная колба
 4. Мерный цилиндр
147. Для приготовления рабочего раствора применяются весы и мерная
1. ...технические колба
 2. ...аналитические ... мерный цилиндр
 3. ...аналитические ... колба
 4. ...технические ... мерный цилиндр
148. Для точного измерения объема нельзя применять...
 1. Мерный цилиндр
 2. Мерная колба
 3. Пипетка
 4. Бюретка
149. Ошибка при работе с мерной колбой допущена в случае, если ...
 1. Перед приготовлением раствора колбу ополоснули дистиллированной водой

2. Раствор готовили при 20 °С
 3. Уровень раствора отметили по верхнему мениску
 4. Мерную колбу применили для разбавления стандартного раствора
150. Для неточного измерения объема раствора используют мерную посуду...
1. Бюретка
 2. Мерная колба
 3. Пипетка
 4. Мерный цилиндр
151. Установите соответствие между химической посудой и её применением в химическом анализе
- | | |
|----------------------|--|
| 1. Мерная колба | А. Приготовление растворов |
| 2. Бюретка | Б. Приготовление титрованных растворов |
| 3. Эксикатор | В. Охлаждение бюксов и тиглей |
| 4. Химический стакан | Г. Точное измерение объема титранта |
| | Д. Для неточного измерения объема раствора |
152. К специальной химической посуде относят
1. Колбу
 2. Мерную колбу
 3. Колбу Къельдаля
 4. Химический стакан
153. Укажите ошибки при подготовке к работе мерной колбы (*Укажите несколько вариантов ответа*)
1. Высушили в сушильном шкафу
 2. Помыли 2% раствором СМС*
 3. Высушили при комнатной температуре
 4. Помыли раствором кислоты
 5. Прополоскали в дист. воде
 6. Помыли раствором пищевой соды
154. При приготовлении рабочего раствора глаза работающего находились ниже уровня мениска мерной колбы. Получен результат
1. Правильный
 2. Завышенный
 3. Заниженный
 4. Несоответствующий
155. У «хромпика» должен быть цвет
1. Ярко оранжевый
 2. Зеленый
 3. Красный
 4. Синий
156. Точность взвешивания на аналитических весах составляет ...
1. $\pm 0,0020$
 2. $\pm 0,0001$
 3. $\pm 0,0002$
 4. $\pm 0,00010$
157. На чашке аналитических весов находятся разновесы 10 и 1г, показания внешнего диска - 7, внутреннего - 5, шкалы вейтрографа - 08. Укажите массу взвешиваемого предмета.
1. 11,5708
 2. 11,7508
 3. 11,5780
 4. 11,7580
158. Правильный способ взвешивания гигроскопического вещества на аналитических весах ...
1. В химическом стакане
 2. В закрытом бюксе
 3. На часовом стекле
 4. На кальке
159. Правильно масса исходного вещества (г), взвешенного на аналитических весах с допустимой погрешностью, записывается в виде ...
1. $10,7482 \pm 0,0001$
 2. $10,7482 \pm 0,020$
 3. $10,7482 \pm 0,0002$
 4. $10,7482 \pm 0,002$
160. Допущены нарушения правил работы в весовой комнате....

1. Аналитические весы установлены на специальной консоле
 2. Для взвешивания гидроксида натрия применен закрытый бюкс
 3. Взвешивание и приготовление раствора проведены в весовой комнате
 4. Разновесы из футляра взяты пинцетом.
161. Стандартный раствор – это
1. раствор, который используют в качестве стандарта
 2. раствор, концентрация которого не известна
 3. раствор, концентрация которого точно известна
 4. раствор, нормальная концентрация и титр которого известен
162. Чтобы получить 0,05 моль/дм³ раствор к 20 см³ 0,1 моль/дм³ раствора соляной кислоты необходимо добавить _____ см³ воды.
163. Содержимое фиксанала количественно переведено в мерную колбу вместимостью 500 см³. Молярная концентрация полученного раствора составит моль/л.
164. Для расчета молярной концентрации эквивалента используют формулу ...
1. $C = \frac{m(\varepsilon - a)}{m(p - a)} 100$
 2. $C = \frac{m \cdot 1000}{\Xi \cdot V}$
 3. $C = \frac{m \cdot 1000}{M \cdot V}$
 4. $C = \frac{m(\varepsilon - a)}{m(p - a)}$
165. Молярная концентрация показывает, сколько
1. граммов вещества содержится в 100 г раствора
 2. граммов вещества содержится в 1 дм³ раствора
 3. моль вещества содержится в 1 дм³ раствора
 4. моль вещества содержится в 1 см³ раствора
166. Приготовление 100 см³ 0,1 моль/дм³ раствора из 1 моль/дм³ раствора осуществляется в следующем порядке:
1. отмерить мерным цилиндром 10 см³ раствора, поместить в мерную колбу вместимостью 100 см³, довести раствор до метки дист. водой
 2. отмерить пипеткой 10 см³ раствора, перенести в мерную колбу вместимостью 100 см³, довести раствор до метки дист. водой
 3. пипеткой перенести 10 см³ раствора в мерный цилиндр, довести раствор до требуемого объема
 4. мерной пробиркой отмерить 10 см³ раствора, перенести в мерную колбу вместимостью 100 см³, довести раствор до метки дист. водой
167. Когерентным способом приготовления стандартного раствора является приготовление ...
1. по неточной навеске
 2. по точной навеске
 3. из фиксанала
 4. путем разбавлением раствора процентной концентрации
168. Масса навески гидроксида натрия, необходимая для приготовления 1 дм³ 0,1 н. раствора, составит _____ г.
169. Фиксанал – это
1. ампула, которая содержит 0,1 эквивалент любого вещества
 2. вещество, из которого готовят стандартный раствор
 3. устройство для хранения навески вещества
 4. ампула, которая содержит вещество в количестве 1 эквивалента
170. Если в 1 дм³ содержится 4,9 г серной кислоты, то титр раствора составит ... г/мл.
171. При взвешивании на аналитических весах возникает
1. Инструментальная
 2. Аналитического сигнала
 3. Систематическая
 4. Случайная
172. Влияние систематических погрешностей при проведении анализа учитывают следующим образом
1. Не обращают внимание
 2. Применяют методы статистической обработки
 3. Высчитывают поправочные коэффициенты
 4. Проводят несколько измерений
173. Способы, которые позволяют учитывать влияние случайных погрешностей при проведении анализа (*Укажите несколько вариантов ответа*).
1. Не обращают внимание
 2. Применяют методы статистической обработки
 3. Высчитывают поправочные коэффициенты
 4. Проводят несколько измерений
 5. Точно исполняют методику анализа

174. Для выявления случайной погрешности применяют ...
1. метод «введено-найдено»
 2. метод стандартов
 3. увеличение массы пробы
 4. проведение параллельных исследований
175. Погрешность анализа зависит от (*Укажите несколько вариантов ответа*)...
1. некомпетентности аналитика.
 2. инструментальной погрешности
 3. погрешности аналитического сигнала
 4. случайной погрешности
 5. систематической погрешности
176. Установите последовательность этапов проведения химического анализа
1. Проведение измерения
 2. Пробоподготовка
 3. Обработка результатов анализа
 4. Отбор пробы
 5. Подготовка реактивов
177. Титриметрический метод анализа основан на законе
1. объемных отношений
 2. титрования
 3. Фарадея
 4. эквивалентов
178. Установите соответствие между названием и его математическим выражением.
- А) Закон эквивалентов
 Б) Уравнение титрования
 В) Молярная концентрация эквивалента
1. $\tilde{N}_i = \frac{m \cdot 1000}{\tilde{Y} \cdot V}$
 2. $C_{н1} \cdot V_1 = C_{н2} \cdot V_2$
 3. $\tilde{\rho} = \frac{m \tilde{Y}}{1000}$
 4. $\frac{m_1}{\tilde{Y}_1} = \frac{m_2}{\tilde{Y}_2}$
179. Проведение анализа прописывается в
1. нормативном документе
 2. методических указаниях
 3. принципе метода
 4. аннотации к методу анализа
180. Анализ – это ...
1. получение информации о качественном и количественном составе исследуемого вещества
 2. процедура получения опытным путем данных о химическом составе вещества
 3. процесс фактического разложения целого на составные части
 4. процедура получения информации о составе вещества.
181. Определение концентрации ионов железа (III) фотоколориметрическим методом основано на реакции образования растворимого комплексного соединения _____ цвета.
1. красного
 2. зеленого
 3. желтого
 4. синего
182. Калибровочный график строят в координатах:
1. концентрация определяемого вещества - оптическая плотность раствора
 2. длина волны - концентрация раствора
 3. длина волны - плотность раствора
 4. оптическая плотность раствора - длина волны
183. В основе определения меди (II) фотоколориметрическим методом лежит реакция...
1. $2\text{Cu}(\text{NO}_3)_2 = 2\text{CuO} + 4\text{NO}_2 \uparrow + \text{O}_2 \uparrow$
 2. $\text{NH}_4\text{NO}_3 = \text{N}_2\text{O} + 2\text{H}_2\text{O}$
 3. $\text{HNO}_3 + \text{Cu} = \text{Cu}(\text{NO}_3)_2 + \text{NO}_2 + \text{H}_2\text{O}$
 4. $\text{Cu}^{2+} + 4\text{NH}_4\text{OH} = [\text{Cu}(\text{NH}_3)_4]^{2+} + 4\text{H}_2\text{O}$
184. Определение концентрации ионов никеля (II) фотометрическим методом основано на реакции образования

- растворимого комплексного соединения _____ цвета
1. синего
 2. зеленого
 3. красного
 4. ало-красного
185. Люминесцентный анализ относят к оптическим методам
1. спектральным
 2. неспектральным
 3. визуальным
 4. флуоресцентным
186. Основными узлами оптических приборов являются (*Укажите несколько вариантов ответа*)...
1. Кювета
 2. Дефлегматор
 3. Оптический блок
 4. Источник света
 5. Детектор
 6. Преобразователь сигналов
 7. Фотоэлемент
 8. Шкала
 9. Лампа
187. Области электромагнитного излучения по возрастанию значения λ располагаются в следующей последовательности:
1. Видимый свет
 2. Инфракрасный свет
 3. Ультрафиолетовый свет
 4. Рентгеновское излучение
188. Концентрация стандартного раствора $C_{ст} = 0,25$ мг/мл, его оптическая плотность $D_{ст} = 0,625$, оптическая плотность анализируемого раствора $D_x = 0,5$. Пользуясь методом сравнения, вычислить C_x , мг/мл.
1. 0,125
 2. 0,20
 3. 0,25
 4. 0,15
189. Концентрация раствора $C(Fe^{+3}) = 0,2$ мг/мл. Из него приготовили путем разбавления другой раствор в мерной колбе на 100 мл. Содержание $C(Fe^{+3})$ стала равна 0,05 мг/мл. Объем первого раствора, внесенный в колбу равно _____ мл.
190. Для получения воспроизводимых результатов измерений значения с оптических плотностей должны находится в пределах $D = 0,2 - 1,2$. Вычислили C_{min} и C_{max} растворов (моль/л), при условии, что $E = 35$, $L = 2$ см и получили значения ...
1. $2,86 \cdot 10^{-5} \cdot 1,71 \cdot 10^{-4}$
 2. $2,86 \cdot 10^{-4} \cdot 1,71 \cdot 10^{-3}$
 3. $2,86 \cdot 10^{-3} \cdot 1,71 \cdot 10^{-2}$
 4. $2,86 \cdot 10^{-2} \cdot 1,71 \cdot 10^{-1}$
191. Объектами анализа в методе фотоколориметрии являются - ...
1. Окрашенные коллоидные растворы
 2. Безводные истинные растворы
 3. Истинные окрашенные растворы
 4. Бесцветные истинные растворы
192. В основе метода фотоколориметрии лежит явление ...
1. Излучение (эмиссия) света
 2. Поглощение света
 3. Возбуждение атомов
 4. Переизлучение света
193. Факторами, влияющими на оптическую плотность раствора, являются ...
1. $c; n; \lambda; t$
 2. $\epsilon; \alpha; \rho; c$
 3. $\lambda; \epsilon; l; c$
 4. $t; \lambda; [\alpha]; k$
194. Метод фотоколориметрии применим в диапазоне длин волн _____ (нм)
1. 200 – 400
 2. 400 – 2500
 3. 400 – 750
 4. 200 – 750
195. Уравнение Бугера-Ламберта-Бера:

1. $D = E \cdot C \cdot L$
2. $T = \lg I / I_0$
3. $D = \lg I_0 / I$
4. $A = \lg I_0 / I$

196. В 100 г воды содержится 20 г соли. Массовая доля соли в растворе равна _____ %.
- Ответ: _____
197. В 1 литре раствора содержится 4 г гидроксида натрия (NaOH). Молярная концентрация раствора равна ...
- Ответ: _____
198. Объем 0,1 н. раствора KOH, необходимый для нейтрализации 20 мл 0,15 н. раствора HNO₃, равен ____ мл.
- 1) 15
 - 2) 45
 - 3) 30
 - 4) 20
199. Закон Вант-Гоффа описывающий зависимость осмотического давления от концентрации растворенного вещества ($\rho = CRT$), характеризует свойства растворов ...
- 1) сильных электролитов
 - 2) коллоидных
 - 3) слабых электролитов
 - 4) не электролитов
200. Для осаждения хлорид-ионов из 200 мл 0,1 М раствора соляной кислоты требуется раствор, содержащий _____ грамма нитрата серебра.
- 1) 5,1
 - 2) 6,8
 - 3) 3,4
 - 4) 10,2
201. Концентрация сульфат – ионов в насыщенном растворе сульфата бария (ПП=1,1 · 10⁻⁹) равна _____ М.
- 1) 3,3 · 10⁻⁵
 - 2) 3 · 10⁻⁴
 - 3) 4,5 · 10⁻⁴
 - 4) 1,5 · 10⁻⁵
202. На титрование 15 мл раствора NaOH затрачено 20 мл 0,09 М раствора HCl. Масса щелочи в 500 мл этого раствора равна _____ грамма.
- 1) 3,6
 - 2) 2,4
 - 3) 1,2
 - 4) 4,8
203. Масса воды, необходимая для приготовления 400 г 20% раствора нитрата калия равна _____ граммам.
204. Масса соли для приготовления 20% раствора массой 400 г равна _____ грамм.
- 1) 80
 - 2) 40
 - 3) 20
 - 4) 60
205. Молярная концентрация раствора, полученного из 17,4 г K₂SO₄ и 500 мл воды, составляет _____ моль/л.
206. Масса CaCO₃ (ПП= 4,8 · 10⁻⁹) в 10 л его насыщенного раствора равна мг
- 1) 34,5
 - 2) 690
 - 3) 6,9
 - 4) 69
207. На титрование 25 мл раствора соляной кислоты затрачено 20 мл 0,15 М раствора KOH, масса HCl в 500 мл этого раствора равна _____ граммам.
- 1) 4,38
 - 2) 6,57
 - 3) 2,19
 - 4) 1,09
208. В 200 мл 20% раствора NaOH ($\rho = 1,1$ г/мл) содержится _____ моль чистого вещества.
- 1) 0,55
 - 2) 1,1
 - 3) 2,2
 - 4) 1
209. Масса соли для приготовления 15% раствора массой 550 г равна _____ грамма.
- 1) 42,5
 - 2) 92,5
 - 3) 82,5
 - 4) 55,0
210. При титровании 15 мл HNO₃ израсходовано 20 мл 0,03 М раствора KOH. Масса кислоты в 500 мл раствора равна _____ грамма.
- 1) 1,26
 - 2) 2,52
 - 3) 5,04
 - 4) 0,63
211. Масса нитрата калия, содержащегося в 250 мл 0,2 М раствора, составляет _____ г.
212. В 200 мл раствора содержится 2 г серной кислоты. Молярная концентрация раствора равна _____.
213. Титр раствора содержащий 17,4 г сульфата калия (K₂SO₄) в 500 мл составляет _____ г/мл.
214. При титровании 20 мл раствора HNO₃ затрачено 15 мл 0,12 М раствора NaOH. Масса кислоты в 250 мл этого раствора равна _____ грамма.
- 1) 2,836
 - 2) 2,127
 - 3) 0,709
 - 4) 1,418
215. Объемная доля (в %) уксусной кислоты в растворе, полученном при смешивании 300 г 20% - ного и 600 г 15 %-ного растворов, равна _____ %.
- 1) 20,5
 - 2) 8,45
 - 3) 33,4
 - 4) 16,7

216. Нормальная концентрация 4,5 %- ного раствора сульфата кальция, ($\rho = 1,12$ г/мл) равна _____ моль/л.
217. На титрование 10 мл раствора NaOH затрачено 20 мл 0,1 М раствора HCl. Масса щелочи в 500 мл этого раствора равна _____ грамм.
 1) 1,2
 2) 2,4
 3) 3,6
 4) 4,0
218. 2 литра 0,2 М раствора серной кислоты содержит _____ грамма чистого вещества.
 1) 78,4
 2) 39,2
 3) 19,6
 4) 9,8
219. Отношение числа молекул, диссоциированных на ионы, к общему числу молекул называется _____ диссоциации.
 1) коэффициентом
 2) константой
 3) показателем
 4) степенью
220. Формула массовой доли
 1) $\omega = m_B / m_{p-ра}$
 2) $C\% = m_B / m_{p-ра} \cdot 100$
 3) $C_M = m_B / M \cdot V$
 4) $C_N = m_B / M_{эkv} \cdot V$
221. В 1 л раствора азотной кислоты, имеющего pH = 1, содержится _____ моль кислоты.
 1) 0,2
 2) 10
 3) 0,1
 4) 0,5
222. Концентрация раствора угольной кислоты равна 0,2М, $\rho = 1,2$ г/мл, это соответствует _____ %.
223. Объём 0,1 М раствора хлорида кальция, необходимый для осаждения карбонат- ионов из 200 мл 0,15 М раствора карбоната калия, равен _____ мл.
 1) 100
 2) 150
 3) 300
 4) 200
224. Объём 0,2 н. раствора H₂SO₄, необходимый для нейтрализации 40 мл 0,15 н. раствора NaOH, равен _____ мл.
225. В 1 литре раствора NaOH, имеющего pH=13, содержится _____ моль NaOH.
 1) 0,2
 2) 0,15
 3) 0,3
 4) 0,1
226. Формула константы диссоциации для слабых электролитов.....
 1) $K_d = \alpha^2 \cdot C$
 2) $K_d = \alpha^2 \cdot C / (1-\alpha)$
 3) $\alpha = \sqrt{K_d/C}$
 4) $\alpha = n/N \cdot 100$
227. Молярная концентрация раствора равна _____, если в 250мл содержится 2,5 г гидроксида натрия.
 1) 0,50
 2) 1,00
 3) 0,25
 4) 2,50
228. Для приготовления 200 г 5%-ного раствора потребуются соли Na₂SO₄ _____ граммов.
 1) 15
 2) 5
 3) 10
 4) 20
229. Объём 0,15 н. раствора серной кислоты, необходимый для осаждения ионов бария из 60 мл 0,2 н. раствора хлорида бария, равен _____ мл.
 1) 80
 2) 180
 3) 40
 4) 90
230. Для нейтрализации 40 мл серной кислоты потребовалось добавить 15 мл 0,5 н. раствора щёлочи. Нормальность раствора серной кислоты равна....
 1) 0,18
 2) 0,10
 3) 0,20
 4) 0,15
231. Объём воды, который нужно прибавить к 250 мл 20%-ного раствора KCl ($\rho = 1,118$ г/мл) для получения 10%-ного раствора равен _____ мл.
232. При титровании 20 мл раствора уксусной кислоты затрачено 16 мл 0,15 М раствора KOH. Масса уксусной кислоты в 200 мл этого раствора равна _____ грамм.
 1) 5,6
 2) 1,44
 3) 7,2
 4) 4,32
233. Установите соответствие между видом концентрации и её математическим выражением.
 1) $\omega = m_B / m_{p-ра}$ А) нормальная концентрация
 2) $C_M = m_B / M \cdot V$ Б) массовая доля
 3) $C_N = m_B / M_{эkv} \cdot V$ В) молярная концентрация
234. Титр раствора, в 500 мл которого содержится 0,025 эквивалента гидроксида бария, равен...
 1) 0,004282
 2) 0,004
 3) 0,0042
 4) 0,00428
235. В 200 г раствора содержится 20 г соли. Массовая доля (%) соли в растворе равна...
 1) 0,1
 2) 10
 3) 20
 4) 0,2
236. Масса соли для приготовления 200 мл 10% раствора CaCl₂ ($\rho = 1,1$ г/мл) равна _____ грамм(-а).
 1) 44
 2) 22

- 3) 40 4) 20
237. $[H^+] = 0,001$ моль/л, значение рН раствора равно...
- 1) 2 2) 4
3) 3 4) 11
238. Для приготовления 1 л раствора HCl с рН=2, необходимо _____ моль кислоты.
239. $[OH^-] = 0,001$ моль/л, концентрация $[H^+]$ равна _____ моль/л
- 1) $0,1 \cdot 10^{-11}$ 2) 10^{-11}
3) $1 \cdot 10^{-10}$ 4) 10^{-12}
240. $[OH^-] = 0,0001$ моль/л, значение рН раствора равно ...
- 1) 4 3) 10
2) 3 4) 11
- 1) KCl 2) K_2CO_3 3) $Fe(NO_3)_2$ 4) $CuSO_4$
241. Формула соли, не подвергающейся гидролизу ...
- 1) $FeCl_3$ 2) K_2CO_3 3) K_2SO_4 4) Al_2S_3
242. Фенолфталеин приобретает малиновую окраску в растворе....
- 1) Na_2SO_4 2) $KClO_3$ 3) K_2S 4) $(NH_4)HPO_4$
243. Установите соответствие между окислительно-восстановительной реакцией и её типом.
- 1) $3Cl_2 + 6KOH = 5KCl + KClO_3 + 3H_2O$ А) диспропорционирование
2) $16HCl + 2KMnO_4 = 2KCl + 2MnCl_2 + 5Cl_2 + 8H_2O$ Б) внутримолекулярная
3) $2KClO_3 = 2KCl + 3O_2$ В) межмолекулярная
244. Общая сумма коэффициентов в окислительно-восстановительной реакции $KNO_2 + KMnO_4 + H_2O \rightarrow MnO_2 + KNO_3 + KOH$ равна....
- 1) 13 2) 15
3) 10 4) 17
245. Установите соответствие между символом и названием термодинамической функции.
- 1) ΔS_{298}^0 А) энергия Гиббса
2) ΔH_{298}^0 Б) энтальпия
3) ΔG_{298}^0 В) энтропия
246. Значение стандартной энергии Гиббса, при которой осуществление химического процесса принципиально не возможно....
- 1) $\Delta G \ll 0$ 2) $\Delta G = 0$
3) $\Delta G > 0$ 4) $\Delta H = 0$
247. Для расчета теплового эффекта химических реакций используют ...
- 1) Закон Гесса 2) Правило Вант-Гоффа
3) Закон Генри 4) Правило Гиббса
248. Если энтальпия образования SO_3 равна – 297 кДж/моль, тогда количество теплоты, выделяемое при сгорании равно....кДж
- 1) 297 2) 594
3) 148,5 4) 74,25
249. При увеличении давления в системе в 4 раза, скорость химической реакции $CaO(т) + CO_2(г) = CaCO_3(г)$
- 1) уменьшится в 8 раз 2) не изменится
3) увеличится в 4 раза 4) увеличится в 16 раз
250. Для уменьшения выхода продуктов реакции $2Pb(NO_3)_2(тв) \rightarrow 2PbO(тв) + 4NO_2(г) + O_2(г)$, $\Delta H^0 > 0$ необходимо
- 1) ввести катализатор 2) увеличить температуру
3) увеличить давление 4) уменьшить температуру
251. Органическая химия изучает ...
1. свойства органических элементов
 2. реакции в живых организмах
 3. способы переработки нефтепродуктов
 4. свойства углеводов и их производных
252. Непосредственно не связаны взаимопревращениями классы органических соединений ...
1. алкадиены ↔ алкены ↔ алканы ↔ галогенопроизводные
 2. спирты ↔ альдегиды ↔ карбоновые кислоты ↔ сложные эфиры
 3. карбоновые кислоты ↔ спирты ↔ алкины ↔ арены
 4. алкины ↔ алкены ↔ спирты ↔ галогенопроизводные
253. Название вещества, главная цепь которого состоит из четырёх атомов углерода, содержит карбоксильную группу и одну двойную связь, а также радикалы метил и этил, называется ...
1. 3-метил-3-этилбутен-3-овая кислота
 2. 3-метил-2-этилбутен-3-овая кислота
 3. 2-метил-2-этилбутен-2-овая кислота

4. 2-метил-3-этилбутен-3-овая кислота
254. Физическое свойство органического вещества, которое не зависит от величины углеводородного радикала
1. температуры кипения и плавления
 2. растворимость в воде
 3. специфический запах
 4. плотность
255. Изомерами бутена-2 являются оба вещества группы
1. 2-метилпропан; метилциклопропан
 2. цис-бутен-2; циклобутен
 3. циклобутан; 2-метилпропен
 4. 2-метилбутен-2; метилциклопропан
256. Главное положение теории А.М. Бутлерова – это ...
1. порядок соединения атомов в молекуле – это химическое строение вещества
 2. свойства вещества (химические и физические) зависят от его строения
 3. атомы и группы атомов в молекуле взаимно влияют друг на друга
 4. зная свойства вещества, можно установить его строение, и наоборот
257. Ученый-практик, впервые синтезировавший органические вещества....
1. М.В. Ломоносов
 2. Д.И. Менделеев
 3. Л. Полинг
 4. А.В. Кольбе
258. Многообразие органических соединений объясняется способностью образовывать
1. изомеры для многих веществ
 2. ароматические ядра
 3. цепи и кольца из атомов углерода
 4. гомологи для всех веществ
259. Частица с недостатком электронной плотности или положительным зарядом называется
1. нуклеофил
 2. электрофил
 3. свободный радикал
 4. заместитель
260. Название вещества, главная цепь которого состоит из четырёх атомов углерода, содержит альдегидную группу и одну двойную связь, а также два метильных радикала,
1. 3,3-диметилбутен-2-аль
 2. 2,2-диметилбутен-2-аль
 3. 2,4-диметилбутен-3-аль
 4. 2,3-диметилбутен-3-аль
261. Физическое свойство, которое непосредственно зависит от наличия полярных связей в молекуле вещества
1. плотность
 2. агрегатное состояние
 3. температуры кипения и плавления
 4. растворимость в воде
262. Изомерами пентанола-2 являются оба вещества группы
1. диэтиловый эфир; циклопентанол
 2. пентен-2-аль; 2-метилбутанол-1,
 3. 2-метилбутанол-2; изопропилэтиловый эфир
 4. метилпропиловый эфир; пентанол-1
263. Положение, не относящееся к теории А.М. Бутлерова
1. все вещества имеют постоянный качественный и количественный состав
 2. свойства вещества (химические и физические) зависят от его строения
 3. атомы и группы атомов в молекуле взаимно влияют друг на друга
 4. зная свойства вещества, можно установить его строение, и наоборот
264. Учёный – автор некоторых законов органической химии
1. В.В. Марковников
 2. Л. Полинг
 3. Д.И. Менделеев
 4. А. Лавуазье
265. Основное отличие органических веществ от неорганических – это
1. качественный и количественный состав
 2. наличие углерод-углеродных химических связей
 3. образуются в живых организмах
 4. особенности физических свойств

266. Углеводород, в котором все атомы углерода имеют sp-гибридизацию, называется
1. изобутан
 2. бутadiен-1,3
 3. ацетилен
 4. бензол
267. Частица с избытком электронной плотности или отрицательным зарядом называется
1. нуклеофил
 2. электрофил
 3. свободный радикал
 4. заместитель
268. Название вещества, главная цепь которого состоит из четырёх атомов углерода, содержит карбоксильную группу и одну тройную связь, а также два радикала метила – это
1. 2,3-диметилбутин-2-овая кислота
 2. 2,2-диметилбутин-3-овая кислота
 3. 3,4-диметилбутин-2-овая кислота
 4. 2,2-диметилбутин-2-овая кислота
269. Физическое свойство, которое не зависит от молекулярной массы вещества – это
1. вязкость
 2. специфический запах
 3. агрегатное состояние
 4. растворимость в воде
270. Изомерами гексина-3 являются оба вещества этой группы
1. гексадиен-2,3; 2,3-диметилбутан
 2. 3-метилпентин-1; 1,2-диметилциклопропан
 3. 2,2-диметилбутин-1; метилциклопентен
 4. циклогексен; гексадиен-2,4
271. Гомологами этилена являются все вещества в ряду
1. 3-метилгексен-1; гексадиен-1,3; бутен-2
 2. метилпропен; бутadiен-1,2; 3,4-диметилгексан
 3. 2-метил-3-этилпентен-2; гексен-2; пропен
 4. метилбутен-2; метан; 3-этилпентен-1
272. Непредельный углеводород, имеющий цис- и транс-изомеры
1. пропадиен
 2. 2,4-диметилпентен-2
 3. пентен-1
 4. пентен-2
273. Этилен и ацетилен сходными свойствами
1. легко кипящие жидкости с резким запахом, хорошо растворяются в воде;
 2. бесцветные газы, не растворяются в воде, $t_{кип} \text{ этилена} > t_{кип} \text{ ацетилена}$
 3. бесцветные газы, не растворяются в воде, $t_{кип} \text{ этилена} < t_{кип} \text{ ацетилена}$
 4. маслянистые густые жидкости, не растворяются в воде
274. Продукты, образующиеся при окислении пропена нейтральным или подкисленным растворами перманганата калия соответственно
1. пропанол; уксусная кислота и углекислый газ
 2. пропанол; пропаналь
 3. пропандиол-1,2; уксусная кислота и углекислый газ
 4. пропаналь; пропановая кислота
275. Качественная реакция, характерная для всех алкенов, алкинов и алкадиенов
1. образование белого осадка
 2. «медного зеркала»
 3. обесцвечивание раствора йода
 4. горение
276. При вулканизации каучука происходит
1. гидрирование по месту разрыва двойных связей
 2. образование дисульфидных мостиков между отдельными углеводородными цепями каучука
 3. присоединение хлора по месту разрыва двойных связей
 4. уменьшение эластичности
277. Гомологами ацетилена являются все вещества в ряду
1. 3-метилбутин-1; 3-метил-3-этилпентин-1; 3-этилпентен-2
 2. пропин; 2-метилбутadiен-1,3; 2,4-диметилгексен-2
 3. 4-метилгексин-2; пентен-2; 2-метилгексадиен-1,4
 4. бутин-2; 3,4-диэтилгексин-1; 3-метилпентин-1
278. Непредельный углеводород, имеющий цис- и транс-изомеры

1. бутин-1
 2. 2,3-диметилпентен-2
 3. бутен-1
 4. бутен-2
279. Сходные физические свойства каучуков – это
1. легко кипящая жидкость с резким запахом, хорошо растворяется в воде
 2. эластичность, влаго- и воздухопроницаемость
 3. бесцветный газ, не растворяется в воде, кипит ниже, чем у ацетилена
 4. маслянистая густая жидкость, не растворяется в воде
280. Гомологами пропадиена являются все вещества в ряду
1. 2-метилбутадиен-1,3; 2-метилгексадиен-2,3; 3-метил-3-этилпентадиен-1,4
 2. 2-метилпентадиен-1,3; 2,4-диметилгексен-3; 2,5-диметилгептин-3
 3. бутадиен-1,3; 2-метилпентен-2; 4-метилгексин-1
 4. 2-метил-4-этилгексадиен-1,3; 3-метилпентин-1; 2,3-диметилбутен-2
281. Характерное физическое свойство бензола, позволяющее отличить его от других производных
1. бесцветное вещество
 2. жидкость
 3. плотность меньше воды
 4. горит коптящим пламенем
282. В ксилоле можно растворить
1. известняк
 2. стекло
 3. парафин
 4. ржавчину
283. Число изомеров по положению функциональных групп для насыщенного вещества, в составе которого четыре атома углерода и две гидроксильные группы
1. два
 2. три
 3. четыре
 4. шесть
284. Общее физическое свойство одноатомных фенолов ...
1. яркий блеск
 2. кристаллические
 3. бесцветные
 4. электропроводны
285. Для ароматических спиртов наиболее характерными химическими свойствами являются
1. радикальное замещение
 2. гидролиз
 3. изомеризация
 4. дегидратация
286. Реакции электрофильного замещения с образованием производных по бензольному кольцу характерны только для
1. предельных одноатомных спиртов
 2. алифатических эфиров
 3. многоатомных алифатических спиртов
 4. одноатомных фенолов
287. Глицерин от пропанола можно отличить при помощи этого реактива
1. водный раствор брома
 2. синильная кислота
 3. гидроксид меди (II)
 4. хлорид железа
288. Это вещество при попадании на кожу и слизистые вызывает ожоги; при хроническом воздействии нарушает сон, появляется головная боль, учащается сердцебиение, поражается печень, почки; прием нескольких граммов внутрь приводит к летальному исходу.
1. этиленгликоль
 2. фенол
 3. этанол
 4. метанол
289. Укажите тривиальное название фенола:
1. древесный спирт
 2. карболовая кислота
 3. сорбит
 4. этиленгликоль

290. Реакции образования хелатных комплексов при взаимодействии в гидроксидом меди (II) без нагревания в щелочной среде – характерны только для
1. ароматических спиртов
 2. двухатомных фенолов
 3. многоатомных спиртов
 4. простых эфиров
291. Карбоновая кислота – это органическое вещество, молекула которого содержит одну или несколько групп
1. карбоксильных
 2. гидроксильных
 3. карбонильных
 4. аминогрупп
292. Лимонная кислота относится к подклассу
1. непредельные монокарбоновые
 2. предельные гидрокситрикарбоновые
 3. предельные оксомонокарбоновые
 4. предельные дикарбоновые
293. Укажите систематическое название пальмитиновой кислоты
1. бутановая
 2. гексадекановая
 3. метановая
 4. 2-гидроксипутандиовая
294. Соли этой органической кислоты называются пируваты
1. масляная
 2. щавелевая
 3. щавелевоуксусная
 4. пировиноградная
295. По запаху легко отличаются кислоты.
1. уксусную и щавелевую
 2. уксусную и муравьиную
 3. щавелевую и бензойную
 4. уксусную и пропионовую
296. Карбоновые кислоты, которые можно получить окислением бутена-1 горячим подкисленным раствором перманганата калия
1. уксусная и муравьиная
 2. муравьиная и пропионовая
 3. уксусная и пропионовая
 4. пропионовая и масляная
297. В карбоксильной группе $-\text{COOH}$ карбонильная группа $-\text{C}=\text{O}$ и гидроксильная группа $-\text{OH}$ взаимно влияют друг на друга и соответственно
1. $\text{C}=\text{O}$ увеличивает прочность связи $\text{O}-\text{H}$, а $-\text{OH}$ увеличивает положительный заряд на атоме C группы $\text{C}=\text{O}$
 2. $\text{C}=\text{O}$ уменьшает прочность связи $\text{O}-\text{H}$, а $-\text{OH}$ увеличивает положительный заряд на атоме C группы $\text{C}=\text{O}$
 3. $\text{C}=\text{O}$ увеличивает прочность связи $\text{O}-\text{H}$, а $-\text{OH}$ уменьшает положительный заряд на атоме C группы $\text{C}=\text{O}$
 4. $\text{C}=\text{O}$ уменьшает прочность связи $\text{O}-\text{H}$, а $-\text{OH}$ уменьшает положительный заряд на атоме C группы $\text{C}=\text{O}$
298. Наибольшими кислотными свойствами обладает кислота
1. соляная
 2. масляная
 3. стеариновая
 4. уксусная
299. Качественная реакция, характерная для муравьиной кислоты
1. желтое окрашивание метилоранжа
 2. красное окрашивание лакмуса
 3. белый осадок с бромной водой
 4. обесцвечивание бромной воды
300. По агрегатному состоянию можно отличить кислоты
1. щавелевую и лимонную
 2. пропионовую и уксусную
 3. бензойную и янтарную
 4. муравьиную и щавелевую
301. Учёный, предложивший название «углеводы» в 1844 году
1. Э. Фишер
 2. К. Шмидт
 3. А.А. Колли

4. У.Н. Хеуорс
302. Основной способ получения целлюлозы
1. выделение из муки злаковых культур
 2. нагревание измельченной древесины с гидросульфитом кальция
 3. гидролиз крахмала
 4. лабораторный синтез из глюкозы
303. Физическое свойство, не характерное для моносахаридов (на примере глюкозы) ...
1. хорошая растворимость в воде
 2. хорошая растворимость в неполярных растворителях
 3. сладкий вкус
 4. бесцветные кристаллы
304. Массовая доля целлюлозы в древесине и крахмала в муке составляет в процентах со-ответственно
1. 50 и 97
 2. 80 и 97
 3. 20 и 70
 4. 50 и 70
305. Восстановить гидроксид меди (II) и оксид серебра могут все углеводы в ряду
1. лактоза, целлобиоза, сахароза
 2. глюкоза, мальтоза, лактоза
 3. фруктоза, лактоза, сахароза
 4. глюкоза, сахароза, лактоза
306. Полисахарид, состоящий из остатков бета-глюкозы, являющийся белым, волокнистым, нерастворимым в воде веществом без вкуса и запаха – это
1. гликоген
 2. амилоза
 3. целлюлоза
 4. амилопектин
307. Углевод, используемый для получения этанола, молочной кислоты, сорбита, глюконо-та кальция – это
1. рибоза
 2. галактоза
 3. глюкоза
 4. лактоза
308. Глюкоза и галактоза являются
1. гексозами и альдозами
 2. пентозами и альдозами
 3. гексозами и кетозами
 4. пентозами и кетозами
309. Учёный, предложивший циклические формулы моносахаридов
1. Н.Н. Зинин
 2. У.Н. Хеуорс
 3. Э.Фишер
 4. К. Кирхгоф
310. Концентрация глюкозы в крови здорового человека составляет
1. 0
 2. 100
 3. 1
 4. 3,3-5,5
311. Салициловая кислота способна к взаимодействию с
1. хлороводород
 2. уксусный ангидрид
 3. соляная кислота
 4. вода
312. Этот лекарственный препарат применяется внутрь, растворим в воде, дает фиолетовое окрашивание с хлорным железом (III)
1. салициловая кислота
 2. салицилат натрия
 3. салол
 4. аспирин
313. Это вещество взаимодействует с жидкостью Фелинга
1. винная кислота
 2. свежеприготовленный раствор $\text{Cu}(\text{OH})_2$
 3. этанол
 4. уксусный альдегид

314. Структурным изомером бутена-2 являются ...
1. бутadiен-1,3
 2. циклобутан
 3. 2-метилбутен-2
 4. метилпропен
315. В молекуле пропионата натрия ионная связь имеется между атомами
1. C—O
 2. C—H
 3. O—Na
 4. C—C
316. Преимущественно из алканов состоит ...
1. холестерин
 2. скипидар
 3. керосин
 4. растительное масло
317. Основным органическим продуктом реакции 2-х молекул бромэтана с металлическим натрием (реакция Вюрца) при нагревании является ...
1. этан
 2. бутан
 3. пропан
 4. 2-метилпропан
318. При взаимодействии двух молекул 2-бромпропана с металлическим натрием в условиях реакции Вюрца в качестве основного органического продукта образуется...
1. 2,3-диметилбутан
 2. гексан
 3. 2-метилпентан
 4. 2,2-диметилбутан
319. Для алкенов характерны следующие виды изомерии - ...
1. по положению кратной связи, структурная, пространственная
 2. оптическая, структурная
 3. по положению кратной связи, оптическая
 4. цис-, транс-изомерия, метомерия
320. Существование геометрических изомеров возможно для ...
1. пентена-2
 2. 2-метилбутена-1
 3. пентена-1
 4. 2-метилпентена-1
321. Сложные эфиры образуются в результате протекания реакции ...
1. гидратации
 2. дегидратации
 3. этерификации
 4. гидролиза
322. При омылении триглицерида гидроксидом калия можно получить мыло _____ консистенции
1. твёрдой
 2. мягкой
 3. полутвёрдой
 4. жидкой
323. При омылении триглицерида NaOH можно получить ... мыло.
1. твёрдое
 2. мягкое
 3. нерастворимое
 4. жидкое
324. Гликолевая кислота по основности и атомности является ...
1. одноосновной, одноатомной
 2. одноосновной, двухатомной
 3. двухосновной, двухатомной
 4. Двухосновной, одноатомной
325. Винная кислота по основности и атомности является ...
1. двухосновной, четырёхатомной
 2. двухосновной, трёхатомной
 3. двухосновной, двухатомной
 4. двухосновной, одноатомной
326. Вторичная структура белка представляет собой полипептидную цепь в виде ...

1. глобулы
 2. спирали
 3. нитей
 4. цилиндра
327. Пространственная конфигурация вторичной структуры белка поддерживается за счёт ... связей.
1. водородных
 2. пептидных
 3. дисульфидных
 4. сложноэфирных
328. На уровне четвертичной структуры существуют белки ...
1. простые
 2. пептиды
 3. протеины
 4. протеиды
329. Изoeлектрическая точка белка – это значение pH, при котором белок...
1. электронейтрален
 2. теряет нативную конформацию
 3. в электрическом поле движется к аноду
 4. в электрическом поле движется к катоду
330. Конечным продуктом гидролиза белка являются ...
1. аминокислоты
 2. дипептиды
 3. пептоны
 4. олигопептиды
331. Биполярный ион, образуемый аминокислотой в водном растворе
1. катион
 2. цвиттер-ион
 3. анион
 4. ион аммония
332. Связи, стабилизирующие первичную структуру белка (один правильный ответ)
1. водородные между амидными группами
 2. ионные
 3. водородные между радикалами аминокислот
 4. пептидные
333. Физическое свойство, не характерное для аминокислот
1. хорошая растворимость в воде
 2. сладкий вкус
 3. жидкое агрегатное состояние (при н.у.)
 4. отсутствие цвета
334. Физическое свойство, не характерное для глобулярных белков
1. хорошая растворимость в воде и солевых растворах
 2. твердые вещества аморфной структуры
 3. сладкий вкус
 4. непроницаемость через поры полупроницаемой мембраны
335. Массовая доля азота в белке (в %)
1. 50
 2. 1,6
 3. 4
 4. 16
336. Реакция, при помощи которой можно отличить трипептиды АЛА-СЕР-ЛИЗ и АЛА-СЕР-ЦИС
1. с нитратом свинца (II)
 2. ксантопротеиновая
 3. биуретовая
 4. с концентрированной азотной кислотой
337. Аминокислота, способствующая обезвоживанию аммиака, передаче нервного импульса в синапсах ЦНС
1. глицин
 2. цистеин
 3. тирозин
 4. глутаминовая кислота
338. Внутренняя соль аминокислоты называется
1. биполярный ион
 2. анион

3. катион
4. пептид
339. Связи, стабилизирующие вторичную структуру белка (один правильный ответ)
1. водородные между амидными группами
 2. ионные
 3. водородные между радикалами аминокислот
 4. пептидные
340. Физическое свойство, не характерное для фибриллярных белков
1. хорошая растворимость в воде
 2. твердое агрегатное состояние
 3. отсутствие запаха
 4. не проходимость через поры полупроницаемой мембраны
341. Азотистое основание, характерное только для ДНК
1. гуанин
 2. аденин
 3. урацил
 4. тимин
342. Пуриновое основание
1. аденин
 2. урацил
 3. тимин
343. Вторичная структура т-РНК представляет собой
1. суперспираль
 2. двойную спираль
 3. полинуклеотидная цепь, сложенная в форме клеверного листа
 4. порядок чередования мононуклеотидов в полинуклеотидной цепи
344. Связи, соединяющие нуклеозиды с остатками фосфорной кислоты в молекуле нуклеотида
1. сложноэфирные
 2. водородные
 3. N-гликозидные
 4. пептидные
345. Число водородных связей между комплементарными азотистыми основаниями цитозином и гуанином
1. одна
 2. две
 3. три
 4. четыре
346. Гетероцикл, являющийся основой структуры аденина и гуанина
1. пиррол
 2. пиридин
 3. пиримидин
 4. пурин
347. Гетероатомом в молекуле пиридина
1. кислород
 2. азот
 3. сера
 4. фосфор
348. Вещество, образующееся в реакции нитрования пиридина по механизму электрофильного замещения
1. 3-нитропиридин
 2. 2-нитропиридин
 3. 4-нитропиридин
 4. 3-нитропиперидин
349. Качественная реакция на пиридин
1. малиновое окрашивание с раствором фенолфталеина
 2. обесцвечивание бромной воды
 3. синее окрашивание с йодом
 4. красное окрашивание сосновой палочки, смоченной в соляной кислоте
350. Комплементарная пара, обеспечивающая формирование вторичной структуры ДНК ...
1. У-А
 2. Т-Ц
 3. Г-Ц
 4. Т-Г

По результатам тестирования обучающемуся выставляется оценка «отлично», «хорошо», «удовлетворительно» или «неудовлетворительно», согласно следующим критериям оценивания.

Шкала	Критерии оценивания (% правильных ответов)
Оценка 5 (отлично)	80-100
Оценка 4 (хорошо)	70-79
Оценка 3 (удовлетворительно)	50-69
Оценка 2 (неудовлетворительно)	менее 50

ЛИСТ РЕГИСТРАЦИИ ИЗМЕНЕНИЙ

Номер изменения	Номера листов			Основание для внесе- ния изме- нений	Подпись	Расшифровка подписи	Дата вне- сения из- менения
	замененных	новых	аннулированных				